



جمهوری اسلامی ایران

Islamic Republic of Iran

موسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران

Institute of Standards and Industrial Research of Iran



استاندارد ملی ایران

۸۵۵۱

چاپ اول


ISIRI

8551


1st.edition

**موازنه انرژی حرارتی خشک کن پیوسته برای خشک کردن
سنگ های معدنی و سایر مواد**


**Heat balancing of continuous dryer for ores
and other materials**


نشانی مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران: کرج - شهر صنعتی، صندوق پستی ۱۶۳-۳۱۵۸۵ 

دفتر مرکزی: تهران - ضلع جنوبی میدان ونک - صندوق پستی: ۶۱۳۹-۱۴۱۵۵


تلفن مؤسسه در کرج: ۰۲۶۱-۲۸۰۶۰۳۱-۸ 

تلفن مؤسسه در تهران ۰۲۱-۸۸۷۹۴۶۱-۵

دورنگار: کرج ۲۸۰۸۱۱۴ - ۰۲۶۱ تهران: ۰۳-۸۸۸۷۱۰۳-۸۸۸۷۰۸۰-۰۲۱ 

پخش فروش - تلفن: ۰۲۶۱-۲۸۰۷۰۴۵ - دورنگار: ۰۲۶۱-۲۸۰۷۰۴۵ 

پیام نگار: [Standard @ isiri.or.ir](mailto:Standard@isiri.or.ir) 


بها: ۶۶۲۵ ریال 


 **Headquater:** Institute of Standards and Industrial Research of IRAN


P .O . BOX : 31585-163Karaj – IRAN


Central office : Southern corner of Vanak square , Tehran

P .O . BOX : 14155 –6139 Tehran – IRAN

Tel .(Karaj): 0098 261 2806031 –8 

Tel .(Tehran): 0098 21 8879461-5 

Fax (Karaj): 0098 261 2808114 

Fax (Tehran): 0098 21 8887080 , 8887103 

Email : [Standard @ isiri . or . ir](mailto:Standard@isiri.or.ir) 

Price : 6625 RLS 

بسمه تعالی

آشنایی با مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران

مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران به موجب قانون، تنها مرجع رسمی کشور است که عهده‌دار وظیفه تعیین، تدوین و نشر استانداردهای ملی (رسمی) می‌باشد.

تدوین استاندارد در رشته‌های مختلف توسط کمیسیون‌های فنی مرکب از کارشناسان مؤسسه، صاحب‌نظران مراکز و مؤسسات علمی، پژوهشی، تولیدی و اقتصادی آگاه و مرتبط با موضوع صورت می‌گیرد. سعی بر این است که استانداردهای ملی، در جهت مطلوبیت‌ها و مصالح ملی و با توجه به شرایط تولیدی، فنی و فن‌آوری حاصل از مشارکت آگاهانه و منصفانه صاحبان حق و نفع شامل: تولیدکنندگان، مصرف‌کنندگان، بازرگانان، مراکز علمی و تخصصی و نهادها و سازمان‌های دولتی باشد. پیش‌نویس استانداردهای ملی جهت نظرخواهی برای مراجع ذینفع و اعضای کمیسیون‌های فنی مربوط ارسال می‌شود و پس از دریافت نظرات و پیشنهادهای در کمیته ملی مرتبط با آن رشته طرح و در صورت تصویب به عنوان استاندارد ملی (رسمی) چاپ و منتشر می‌شود.

پیش‌نویس استانداردهایی که توسط مؤسسات و سازمان‌های علاقمند و ذیصلاح و با رعایت ضوابط تعیین شده تهیه می‌شود نیز پس از طرح و بررسی در کمیته ملی مربوط و در صورت تصویب، به عنوان استاندارد ملی چاپ و منتشر می‌گردد. بدین ترتیب استانداردهایی ملی تلقی می‌شود که براساس مفاد مندرج در استاندارد ملی شماره ۵ «تدوین و در کمیته ملی مربوط که توسط مؤسسه تشکیل می‌گردد به تصویب رسیده باشد.

مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران از اعضای اصلی سازمان بین‌المللی استاندارد می‌باشد که در تدوین استانداردهای ملی ضمن توجه به شرایط کلی و نیازمندی‌های خاص کشور، از آخرین پیشرفت‌های علمی، فنی و صنعتی جهان و استانداردهای بین‌المللی استفاده می‌نماید.

مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران می‌تواند با رعایت موازین پیش‌بینی‌شده در قانون به منظور حمایت از مصرف‌کنندگان، حفظ سلامت و ایمنی فردی و عمومی، حصول اطمینان از کیفیت محصولات و ملاحظات زیست‌محیطی و اقتصادی، اجرای بعضی از استانداردها را با تصویب شورای عالی استاندارد اجباری نماید. مؤسسه می‌تواند به منظور حفظ بازارهای بین‌المللی برای محصولات کشور، اجرای استانداردهای کالاهای صادراتی و درجه بندی آن را اجباری نماید. همچنین به منظور اطمینان بخشیدن به استفاده‌کنندگان از خدمات سازمان‌ها و مؤسسات فعال در زمینه مشاوره، آموزش، بازرسی، ممیزی و گواهی‌کنندگان سیستم‌های مدیریت کیفیت و مدیریت زیست محیطی، آزمایشگاه‌ها و کالیبره‌کنندگان وسایل سنجش، مؤسسه استاندارد اینگونه سازمان‌ها و مؤسسات را براساس ضوابط نظام تایید صلاحیت ایران مورد ارزیابی قرار داده و در صورت احراز شرایط لازم، گواهی‌نامه تایید صلاحیت به آنها اعطاء نموده و بر عملکرد آنها نظارت می‌نماید. ترویج سیستم بین‌المللی یکاها، کالیبراسیون وسایل سنجش، تعیین عیار فلزات گرانبها و انجام تحقیقات کاربردی برای ارتقای سطح استانداردهای ملی از دیگر وظایف این مؤسسه می‌باشد.

کمیسیون استاندارد ” موازنه انرژی حرارتی فشک کن پیوسته برای فشک کردن سنگ های معدنی و سایر مواد“

رئیس

ورامینیان ، فرشاد

(دکترای مهندسی شیمی)

سمت یا نمایندگی

دانشگاه سمنان

اعضاء

امام وردی ، فاطمه

(ليسانس مهندسی شیمی)

شرکت کاشی رویال

پهلوان ، مهدی

(فوق لیسانس مهندسی پلیمر)

شرکت پارمیدا

حیدریان ، مجید

(فوق لیسانس مهندسی شیمی)

اداره استاندارد و تحقیقات صنعتی استان سمنان

خیرخواهان ، مازیار

(لیسانس شیمی)

شرکت ایران فسفات

دوستمحمدی ، محمدرضا

(لیسانس مهندسی شیمی)

شرکت پارمیدا

کاشفی ، کامران

(لیسانس مهندسی معدن و فوق لیسانس مدیریت صنعتی)

شرکت تولیدی شیمیکان

اعوانی ، مسعود

(لیسانس مهندسی صنایع)

شرکت کالا گستر فرآیند

دبیر

قزوینیان ، مرضیه

(لیسانس مهندسی شیمی)

اداره کل استاندارد و تحقیقات صنعتی استان سمنان

اعضای دویست و چهل و یکمین اجلاس کمیته ملی استاندارد

مکانیک و فلزشناسی

رئیس

نورانی، محمد

سمت یا نمایندگی

دفتر صنایع الکتریکی و فلزی

اعضاء

اخچاری، شهاب

کارشناس اداره کل استاندارد و تحقیقات صنعتی آذربایجان شرقی

امجدی منش، محمدصادق

کارشناس مسئول سازمان گسترش و نوسازی صنایع ایران

بردبار، منصوره

منشی رئیس جلسه

خیرخواهان، مازیار

مدیر کنترل کیفیت شرکت ایران فسفات

دارابی، ژیلا

کارشناس اداره کل استاندارد و تحقیقات صنعتی کرمانشاه

رجبی، محمد

استاد دانشگاه فنی و مهندسی سمنان

سیروسی، آریادات

کارشناس مسئول مدیریت مکانیک و فلزشناسی

صباغیان، حمیدرضا

مدیر تولید کارخانه گالوانیزه ورق و لوله ماهان سمنان

عقیلی، همایون

نماینده معاونت تحقیقات فلزی موسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی کرج

قاسمی، جهان بخش

استاد دانشگاه رازی و رئیس مرکز تحقیقات نفت

قزوینیان، مرضیه

دبیر تدوین و کارشناس اداره کل استاندارد و تحقیقات صنعتی سمنان

کاشفی، کامران

مدیریت کارخانه شیمیکان

نوروزی، سعید

مشاور و نماینده ریاست محترم موسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی کرج

ورامینیان، فرشاد

عضو هیات علمی دانشگاه سمنان

دبیر

نوروزی زاده، حمیرا

کارشناس و نماینده مدیریت تدوین

فهرست مندرجات.....صفحه

پیش گفتار.....	ب
هدف و دامنه کاربرد.....	۱
مراجع الزامی.....	۱
اصطلاحات و تعاریف.....	۲
اصول کار.....	۳
ثبت موارد اندازه گیری شده.....	۳
روش اندازه گیری.....	۵
موازنه انرژی حرارتی و روش محاسبه آن.....	۱۰
ثبت و گزارش نتایج موازنه انرژی.....	۳۳
پیوست الف.....	۴۱
پیوست ب.....	۴۵

پیش گفتار

استاندارد " موازنه انرژی حرارتی خشک کن پیوسته برای خشک کردن سنگ های معدنی و سایر مواد" بوسیله کمیسیون های فنی مربوطه تهیه و تدوین شده و در دویست و چهل و یکمین اجلاسیه کمیته ملی استاندارد مکانیک و فلز شناسی مورخ ۱۳۸۴/۱۰/۲۵ تصویب شد. اینک این استاندارد به استناد بند ۱ ماده ۳ قانون اصلاح قوانین و مقررات موسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران مصوب بهمن ماه سال ۱۳۷۱ به عنوان استاندارد ملی منتشر می شود.

برای حفظ همگامی و هماهنگی با تحولات و پیشرفت های ملی و جهانی در زمینه صنایع، علوم و خدمات، استانداردهای ملی ایران در مواقع لزوم تجدیدنظر خواهد شد و هرگونه پیشنهادی که برای اصلاح و تکمیل این استاندارد ارائه شود، در هنگام تجدیدنظر در کمیسیون فنی مربوط مورد توجه قرار خواهد گرفت. بنابراین برای مراجعه به استانداردهای ملی ایران باید همواره از آخرین چاپ و تجدیدنظر آن ها استفاده کرد. در تهیه و تدوین این استاندارد سعی شده است که ضمن توجه به شرایط موجود و نیازهای جامعه، در حد امکان بین این استاندارد و استانداردهای ملی کشورهای صنعتی و پیشرفته هماهنگی ایجاد شود.

منبع و ماخذی که برای تهیه این استاندارد به کار رفته به شرح زیر است :

- 1- JIS R 0304 : 1991 Heat balancing of continuous dryer for ores and other materials

موازنه انرژی حرارتی خشک کن پیوسته برای خشک کردن سنگ های معدنی و سایر مواد

۱ هدف و دامنه کاربرد

این استاندارد برای موازنه انرژی حرارتی خشک کن های پیوسته به منظور خشک کردن سنگ های معدنی و محصولات فرآوری شده آن ها تدوین شده است.

۲ مراجع الزامی

مدارک الزامی زیر حاوی مقرراتی است که در متن این استاندارد به آن ها ارجاع داده شده است. به این ترتیب آن مقررات جزئی از این استاندارد محسوب می شود. در مورد مراجع دارای تاریخ چاپ و/ یا تجدید نظر، اصلاحیه ها و تجدید نظر های بعدی این مدارک مورد نظر نیست. معهذاً بهتر است کاربران ذینفع این استاندارد، امکان کاربرد آخرین اصلاحیه ها و تجدید نظر های مدارک الزامی زیر را مورد بررسی قرار دهند. در مورد مراجع بدون تاریخ چاپ و/ یا تجدیدنظر، آخرین چاپ و/ یا تجدیدنظر آن مدارک الزامی ارجاع داده شده مورد نظر است.

استفاده از مراجع زیر برای کاربرد این استاندارد الزامی است :

- 2-1) JIS K 2205 : Fuel oil
- 2-2) JIS K 2251 : Crude petroleum and petroleum products - sampling
- 2-3) JIS K 2270 : Crude petroleum and petroleum products - determination of carbon residue
- 2-4) JIS K 2272 : Testing methods for ash and sulfated ash of crude oil and petroleum products
- 2-5) JIS K 2275 : Testing methods for water content of crude oil and petroleum products
- 2-6) JIS K 2279 : Testing method for heat of combustion of liquid hydrocarbon fuel by bomb calorimeter
- 2-7) JIS K 2283 : Testing methods for kinematic viscosity and calculating method for viscosity index of crude oil and petroleum products

- 2-8) JIS K 2301 : Fuel gases and natural gas –methods for chemical analysis and testing
- 2-9) JIS K 2541 : Testing methods for sulfur in crude oil and petroleum products
- 2-10) JIS M 8810 : General rules for sampling ,analysis and testing of coal and coke
- 2-11) JIS M 8811 : Methods for sampling and determination of total moisture and adherent moisture of coal and coke
- 2-12) JIS M 8812 : Methods for proximate analysis of coal and coke
- 2-13) JIS M 8813 : Methods for ultimate analysis of coal and coke
- 2-14) JIS M 8814 : Determination of calorific value of coal and coke

۳ اصطلاحات و تعاریف

در این استاندارد اصطلاحات و/ یا واژه ها با تعاریف زیر به کار می رود :

۱-۳ سنگ های معدنی

به زغال سنگ ، خاک رس ، شن و ماسه ، سنگ آهک و ... می گویند .

۲-۳ محصولات فرآوری شده

به محصولات بدست آمده از آجر ، محصولات سفالی ، قالبهای ریخته گری و مانند آن می گویند. ۳-۳

مواد

کلیه اجسامی که خشک کردن آن ها مد نظر است .

۳-۴ مواد خشک

مواد خشک ، مواد عاری از رطوبت هستند .

۳-۵ مواد عاری از رطوبت

به موادی اطلاق می شود که اگر بیشتر از یک ساعت در دمای 2 ± 107 درجه سلسیوس قرار گیرند ، اختلاف رطوبت آن ها کمتر از ۰/۵ درصد باشد .

۳-۶ مواد فام

به مواد قبل از خشک شدن ، مواد خام گویند .

۳-۷ محصولات خشک

به مواد بعد از خشک شدن ، محصولات خشک گویند .

۴ اصول کار

- ۱-۴ اندازه گیری ها برای موازنه انرژی حرارتی باید حداقل پس از گذشت ۵ ساعت از شروع خشک کردن انجام شود.
- ۲-۴ موازنه انرژی حرارتی باید براساس یک تن ماده خشک خام انجام شود .
- ۳-۴ دمای مرجع موازنه انرژی حرارتی باید دمای معمولی یا (دمای محیط) در نظر گرفته شود.
- ۴-۴ برای مقدار ارزش حرارتی سوخت^۱ ، مقدار کمینه ارزش حرارتی آن (در زمان مصرف) مبنای محاسبات می باشد .

۵ ثبت موارد اندازه گیری شده

- ۱-۵ گزارش مشخصات دستگاه : این گزارش باید شامل موارد زیر باشد :
- ۱-۱-۵ نام کارخانه ، مکان نصب و شخص مسؤل دستگاه.
- ۲-۱-۵ نام ، شماره و کاربرد خشک کن.
- ۳-۱-۵ ظرفیت خشک کردن ، منبع گرمایی خشک کن و دمای گاز داغ.
- ۴-۱-۵ نوع خشک کن ، نحوه خشک کردن ، اندازه و روش خوراک دهی مواد خام ، شمای کلی تجهیزات عملیاتی و زمان عبور مواد.^۲
- ۵-۱-۵ نوع تجهیزات احتراق ، سطح سینی های^۳ مشبک نگهدارنده سوخت های جامد ، ظرفیت و تعداد مشعل ها ، حجم محفظه احتراق.
- ۶-۱-۵ روش تهویه ، شکل ، ظرفیت فن ، اندازه دودکش ، نام و تعداد اتصالات.
- ۷-۱-۵ نوع دستگاه غبارگیر و راندمان آن.
- ۸-۱-۵ شکل دستگاه خشک کن (با ذکر مکان های نصب تجهیزات اندازه گیری).
- ۲-۵ موارد اندازه گیری شونده : این موارد عبارتند از :
- ۱-۲-۵ نوبت های اندازه گیری با ذکر تاریخ ، زمان و نام شخص مسؤل اندازه گیری.
- ۲-۲-۵ عوامل محیطی ، فشار ، دما و رطوبت محیط.

¹ - calorific value of fuel

² -passing time

³ - area of grate

۳-۲-۵) نام و شکل مواد.

۴-۲-۵) ضریب ظرفیت عملی^۱.

یادآوری: ضریب ظرفیت عملی (F) از فرمول زیر به دست می آید:

$$F (\%) = \frac{b}{a} \times 100$$

که در آن **b**: ظرفیت عملی خشک کن (ton/h).

a: ظرفیت اسمی خشک کن (ton/h).

۵-۲-۵) طبقه بندی، منبع تامین کننده سوخت^۲، ویژگی ها^(۱)، ترکیب^(۱) (در زمان مصرف)، ارزش حرارتی^(۱) و مقدار سوخت مصرفی.

۶-۲-۵) دما، رطوبت، ترکیب و میزان گاز داغ ورودی.

۷-۲-۵) جرم، میزان آب (برحسب ماده تر)، میزان رطوبت (برحسب ماده خشک)، دمای مواد خام.

۸-۲-۵) جرم، میزان آب، میزان رطوبت و دمای محصولات خشک.

۹-۲-۵) جرم، میزان آب، میزان رطوبت و دمای مواد در حال گردش.

۱۰-۲-۵) میزان آب تبخیرشده.

۱۱-۲-۵) جرم، دمای تجهیزات و واگن های خشک کن.

۱۲-۲-۵) دما، رطوبت، فشار و دبی هوای ورودی.

۱۳-۲-۵) دما، رطوبت، ترکیب و دبی گازهای در حال گردش.

۱۴-۲-۵) دما، رطوبت، فشار، ترکیب و دبی گاز خروجی.

۱۵-۲-۵) مقدار پس ماند سوخت، دما و میزان کربن نسوخته.

یادآوری^(۱): ویژگی ها، ترکیب و ارزش حرارتی سوخت مصرف شده باید برطبق موارد زیر گزارش داده شود: (الف) زغال سنگ

- دانه بندی، میزان کک شونددگی، نقطه ذوب خاکستر.

- درصد رطوبت.

- درصد آب، خاکستر، مواد فرار، کربن ثابت^۳، کربن، هیدروژن، اکسیژن، گوگرد قابل احتراق و نیتروژن.

- ارزش حرارتی سوخت که بر مبنای رطوبت ثابت اندازه گیری شده است (kJ/kg).

¹ - Load factor

² - brand of fuel

(۳) درصد کربن ثابت (fixed carbon) = (درصد خاکستر + درصد رطوبت + درصد مواد فرار) - ۱۰۰

- ارزش حرارتی پیشینه و کمینه (درزمان مصرف) (kJ/kg).

(ب) سوختهای هیدروکربوری مایع

- چگالی مخصوص ، گرانروی.

- درصد آب ، خاکستر ، گوگرد و کربن.

- درصد هیدروژن ، اکسیژن و نیتروژن.

- ارزش حرارتی (مقدار اندازه گیری شده) (kJ/kg).

- ارزش حرارتی کمینه (درزمان مصرف) (kJ/kg).

(پ) سوخت های گازی

- میزان رطوبت (g/m^3_{N}).

- درصد دی اکسید کربن ، منواکسید کربن ، متان ، اکسیژن ، هیدروژن ، هیدروکربنها ($C_m H_n$) و نیتروژن.

- ارزش حرارتی (مقدار اندازه گیری شده) (kJ/m^3_{N}).

- ارزش حرارتی پیشینه و کمینه (درزمان مصرف) (kJ/m^3_{N}).

یادآوری : m^3_{N} نشانگر واحد حجم گاز در شرایط استاندارد (صفر درجه سلسیوس و فشار ۱۱۰/۳ کیلو پاسکال (یک اتمسفر)) می باشد.

۶ روش اندازه گیری

۱-۶ سوخت

۱-۱-۶ اندازه گیری مقدار سوخت مصرفی

سوخت باید نزدیک محل مصرف، وزن شده و زغال سنگ نیز باید توسط ترازو توزین شود.

کلیه دستگاه های اندازه گیری باید کالیبره باشند.

- دبی جرمی سوخت نفتی (مایع) از حاصل ضرب دبی حجمی در چگالی مخصوص آن به دست

می آید که دبی حجمی به روش های مناسب توسط دبی سنج حجمی^۱ و یا به روش اندازه گیری حجم سوخت مصرفی در یک زمان مشخص به دست می آید .

- دبی حجمی سوخت گازی به وسیله دبی سنج حجمی یا دبی سنج اختلاف فشار^۱، اندازه گیری می شود.

۲-۱-۶ آزمون ، تمزیه شیمیایی و اندازه گیری ارزش حرارتی سوخت مصرفی

آزمون ، تجزیه شیمیایی و اندازه گیری ارزش حرارتی سوخت مصرفی باید مطابق استانداردهای تعیین شده در بند ۲ (مراجع الزامی) انجام گیرد .

یادآوری ۱) ترکیب اجزای سوخت گاز باید بر مبنای گاز خشک محاسبه شود.

یادآوری ۲) اگر اندازه گیری آزمایشگاهی رطوبت گاز مقدور نمی باشد، می توان با فرض اشباع بودن گاز وباستفاده از دمای آن از جدول بخار، میزان رطوبت گاز را تعیین کرد.

یادآوری ۳) ارزش حرارتی سوخت گازی را می توان با استفاده از نتایج تجزیه شیمیایی نیز به دست آورد.

۲-۶ گاز داغ ورودی

۱-۲-۶ اندازه گیری دما و رطوبت گاز

دما و رطوبت گاز در ورودی خشک کن اندازه گیری شده و دمای گاز نیز به وسیله دماسنج مکشی^۲ اندازه گیری می شود و باید دقت شود که دمای اندازه گیری شده، متوسط دمای گاز در مقطع ورودی خشک کن باشد .

اندازه گیری رطوبت به کمک ماده جاذب رطوبت (مانند کلرید کلسیم) انجام می شود. در صورتی که این کار میسر نباشد ، می توان مقدار آن را با استفاده از ترکیب شیمیایی سوخت و میزان مصرف آن به دست آورد.

۲-۲-۶ نمونه برداری و تمزیه شیمیایی گاز

نمونه برداری و تجزیه شیمیایی گاز باید مطابق با استاندارد بند ۲-۸ مراجع الزامی انجام گیرد و می توان برای این کار از دستگاه تجزیه ارسات^۳ نیز استفاده کرد و باید میانگین اندازه گیری بر روی چند نمونه گزارش شود .

^۱ - differential pressure type flowmeter

^۲ - thermometer of suction type

^۳ - Orsat analyzer

۳-۲-۶ اندازه گیری مقدار گاز

مقدار گاز به وسیله اریفیس^۱ ویا لوله پیتوت^۲ اندازه گیری شود.

۳-۶ مواد

۱-۳-۶ اندازه گیری جرم

جرم مواد، همان جرم مواد خام در نظر گرفته شده که با دقت و براساس روش های متداول، اندازه-گیری می شود. زمانی که اندازه گیری جرم مقدور نباشد، اندازه گیری آن براساس نمونه برداری صورت می گیرد و برای اندازه گیری جرم محصول خشک فرض می شود که هیچ گونه اتلاف جرمی در مواد خام صورت نگرفته است یعنی صرفاً آب همراه مواد خام تبخیر شده است و هیچ گونه اتلاف جرمی دیگری ندارد.

۲-۳-۶ اندازه گیری میزان رطوبت

میزان رطوبت (بر مبنای ماده خشک) مطابق روش زیر اندازه گیری می شود :

نمونه هایی قبل از ورودی خشک کن و همچنین بعد از خروجی آن گرفته و مقدار آب (بر مبنای ماده تر) آن ها را اندازه گیری کنید.

اندازه گیری مقدار آب باید مطابق زیر انجام شود:

نمونه را در دمای 2 ± 10.7 درجه سلسیوس تا زمانی که به وزن ثابت برسد (بیشتر از یک ساعت) حرارت دهید و این کار را تا جایی که نمونه به وزن ثابت برسد، ادامه دهید سپس میزان در صد کاهش وزن نمونه را به عنوان مقدار آب آن محاسبه کنید.

میزان رطوبت نمونه (بر مبنای ماده خشک) باید از مقدار آب آن (بر مبنای ماده تر) مطابق با فرمول زیر بدست آید :

$$x(\%) = \frac{w}{100 - w} \times 100$$

که در آن X : مقدار رطوبت (در صد بر مبنای ماده خشک).

W : مقدار آب (در صد بر مبنای ماده تر).

مقدار رطوبت زغال سنگ باید مطابق با استاندارد بند ۲-۱۱ مراجع الزامی اندازه گیری شود.

^۱ - Orifice

^۲ - Pitot tube

۳-۳-۶ اندازه گیری دما

دمای مواد باید قبل از ورودی و بعد از خروجی خشک کن اندازه گیری شود .

۴-۶ تجهیزات و واگن ها

۱-۴-۶ اندازه گیری جرم جرم تجهیزات و واگن ها باید به وسیله اندازه گیری دقیق جرم قسمت های

نسوز ، فلزی و سایر اجزای آن به دست آید.

یادآوری) جرم قسمت های چوبی و نظایر آن نیز علاوه بر قسمت های نسوز و فلزی باید در نظر گرفته شوند.

۲-۴-۶ اندازه گیری دما

دمای قسمتهای نسوز، فلزی و سایر اجزای تجهیزات و واگنها را در ورودی و خروجی خشک کن اندازه گیری کنید.

۵-۶ هوای ورودی

۱-۵-۶ اندازه گیری دمای هوا

اگر هوای ورودی توسط منبع حرارتی دیگری پیش گرم شده باشد ، اندازه گیری دمای هوا پس از واحد پیش گرم و در ابتدای ورودی خشک کن انجام می گیرد و اگر از واحد پیش گرم استفاده نشده باشد، دمای هوای محیط به عنوان دمای هوای ورودی در نظر گرفته می شود .

۲-۵-۶ اندازه گیری رطوبت هوا

رطوبت هوا به روش زیر به دست می آید :

رطوبت نسبی هوا را توسط دماسنج با حباب خشک و تر^۱ اندازه گیری کرده ، سپس رطوبت مطلق را محاسبه کنید .

۳-۵-۶ اندازه گیری فشار هوا

فشار هوا از اندازه گیری استاتیکی آن در ابتدای ورودی به خشک کن به دست می آید .

۴-۵-۶ اندازه گیری مقدار هوا

مقدار هوا از ترکیب سوخت و گاز احتراق محاسبه می شود ولی مقدار هوای پیش گرم شده توسط منابع حرارتی دیگر باید به کمک اریفیس یا لوله پیتوت اندازه گیری شود .

۶-۶ گاز در حال گردش

۱-۶-۶ اندازه گیری دما و رطوبت گاز

دما و رطوبت گاز در حال گردش باید در مقطع ورودی به خشک کن طبق بند ۶-۲-۱ اندازه گیری شود.

۲-۶-۶ نمونه برداری و تعیین ترکیب گاز

نمونه برداری و تعیین ترکیب گاز باید طبق بند ۶-۲-۲ انجام شود.

۳-۶-۶ اندازه گیری مقدار گاز

اندازه گیری مقدار گاز باید طبق بند ۶-۲-۳ انجام شود.

۷-۶ گاز خروجی

۱-۷-۶ اندازه گیری دما و رطوبت گاز

دما و رطوبت گاز باید در مقطع خروجی خشک کن طبق بند ۶-۲-۱ اندازه گیری شود.

۲-۷-۶ نمونه برداری و تعیین ترکیب گاز

نمونه برداری گاز باید در مقطع خروجی خشک کن صورت گیرد. میزان دی اکسید کربن، اکسیژن، منواکسید کربن و نیتروژن باید طبق بند ۶-۲-۲ اندازه گیری شود.

۳-۷-۶ اندازه گیری مقدار گاز

در مواردی که تنها از سوخت برای تامین انرژی حرارتی خشک کن استفاده می شود، مقدار گاز خروجی باید از محاسبه ترکیب سوخت و گاز خروجی به دست آید. در مواردی که گاز گرم از منبع حرارتی دیگری بدست آمده، مقدار گاز خروجی باید توسط اندازه گیری واقعی آن به دست آید.

۸-۶ پس ماند احتراق^۱

۶-۸-۱ اندازه گیری پس ماند احتراق

مقدار پس ماند احتراق به وسیله اندازه گیری واقعی به دست می آید در غیر این صورت ، میزان آن باید از مقدار سوخت مصرف شده ، خاکستر سوخت و نسبت کربن نسوخته در آن محاسبه شود.

۶-۸-۲ اندازه گیری دمای پس ماند احتراق

دمای پس ماند احتراق از اندازه گیری واقعی دمای خاکستر بعد از خروجی خشک کن به دست می آید .

۶-۸-۳ اندازه گیری مقدار کربن نسوخته در پس ماند احتراق

اندازه گیری مقدار کربن نسوخته باید طبق استاندارد بند ۲-۱۲ مراجع الزامی اندازه گیری شود .

۷ موازنه انرژی حرارتی و روش محاسبه آن

موازنه انرژی حرارتی بر اساس یک تن ماده خشک و مطابق جدول یک انجام می گیرد. ضمناً ، روش های محاسبه برای تبدیل ترکیب سوخت به مقدار واقعی آن در زمان مصرف ، مقدار گاز خروجی ، نسبت هوا در گاز خروجی ، هوای تئوری موردنیاز و مقدار بخار در گاز خروجی باید بر اساس روش های ارائه شده در پیوست های الف و ب انجام شود.

جدول ۱- موازنه انرژی مارتی و روش مناسبه آن

روش محاسبه	بند	
$Q_a = m_f \times H_l$ <p style="text-align: center;">که m_f: مقدار سوخت مصرف شده به ازای یک تن از ماده خشک (kg or m³_N) H_l: ارزش حرارتی کمینه در زمان مصرف سوخت (kJ/kg or kJ/m³_N)</p>	(۱) گرمای احتراق سوخت Q_a (kJ)	(۱) گرمای ورودی Q_l (kJ)
$Q_{b1} = m_{df} \times C_{df} \times (t_f - t)$ <p style="text-align: center;">که m_{df}: مقدار سوخت خشک مصرف شده به ازای یک تن از ماده خشک (kg or m³_N) C_{df}: متوسط گرمای ویژه سوخت خشک (kJ/kg °C or kJ/m³_N °C) t_f: دمای سوخت مصرفی (° C) t: دمای محیط (° C)</p> <p style="text-align: center;">یادآوری: گرمای ویژه سوخت گاز از فرمول زیر وبا در دست داشتن گرمای ویژه اجزای گاز به دست می آید. (به جدول ۵ مراجعه شود.)</p> $C_f = \frac{1}{100} \times [C_{fCO_2} \times (CO_2) + C_{fO_2} \times (O_2) + C_{fH_2} \times (H_2) + C_{fCO} \times (CO) + C_{fCH_4} \times (CH_4) + \dots]$ <p style="text-align: center;">که C_{fCO_2}: گرمای ویژه دی اکسید کربن (kJ/m³_N °C)</p>	(۲) گرمای محسوس سوخت Q_b (kJ)	

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش مناسبه آن

روش محاسبه	بند
<p> C_{fO_2}: گرمای ویژه اکسیژن ($\text{kJ/m}^3 \text{N}^\circ\text{C}$) C_{fH_2}: گرمای ویژه هیدروژن ($\text{kJ/m}^3 \text{N}^\circ\text{C}$) C_{fCO}: گرمای ویژه مونواکسید کربن ($\text{kJ/m}^3 \text{N}^\circ\text{C}$) C_{fCH_4}: گرمای ویژه متان ($\text{kJ/m}^3 \text{N}^\circ\text{C}$) (CO_2): درصد دی اکسید کربن در سوخت (O_2): درصد اکسیژن در سوخت (H_2): درصد هیدروژن در سوخت (CO): درصد مونواکسید کربن در سوخت (CH_4): درصد متان در سوخت </p>	
<p> (ب) گرمای محسوس آب موجود در سوخت $Q_{b2} \text{ (kJ)}$ $Q_{b2} = m_r \times C_w \times (t_f - t)$ </p> <p>که</p> <p> m_r: مقدار آب موجود در سوخت مصرف شده به ازای یک تن از ماده خشک (kg) C_w: گرمای ویژه آب ($\text{kJ / kg}^\circ\text{C}$) </p>	

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش مناسبه آن

روش محاسبه	بند
<p style="text-align: center;"> t_f: دمای سوخت مصرفی (° C) t: دمای محیط (° C) یادآوری: $C_w = 4 \text{ kJ/kg}^\circ\text{C}$ (ج) گرمای محسوس سوخت $Q_b \text{ (kJ)}$ $Q_b = Q_{b1} + Q_{b2}$ که Q_{b1}: گرمای محسوس سوخت خشک (kJ) Q_{b2}: گرمای محسوس آب موجود در سوخت (kJ) </p>	
<p style="text-align: center;"> (الف) گرمای محسوس گاز داغ خشک ورودی $Q_{c1} \text{ (kJ)}$ $Q_{c1} = V_{dg} \times C_{dg} \times (t_{dg} - t)$ که V_{dg}: مقدار گاز داغ خشک ورودی به ازای یک تن از ماده خشک (m^3_N) C_{dg}: گرمای ویژه گاز داغ خشک ($\text{kJ/m}^3_N^\circ\text{C}$) t_{dg}: دمای گاز داغ ورودی (° C) t: دمای محیط (° C) یادآوری: C_{dg} با توجه به ترکیب گاز از فرمول در یادآوری بند ۱- (۲)- (الف) این جدول به دست می آید. (ب) گرمای محسوس رطوبت گاز داغ ورودی $Q_{c2} = m_{dgs} \times C_s \times (t_{dg} - t)$ </p>	<p style="text-align: center;"> (۳) گرمای محسوس گاز داغ ورودی $Q_c \text{ (kJ)}$ </p>

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش مناسب آن

روش محاسبه	بند
<p>که m_{dgs}: مقدار بخار موجود در گاز داغ ورودی به ازای یک تن از ماده خشک (kg)</p> <p>C_s: گرمای ویژه متوسط بخار آب (kJ/kg°C)</p> <p>t_{dg}: دمای گاز داغ ورودی (° C)</p> <p>t: دمای محیط (° C)</p> <p>(ج) گرمای محسوس گاز داغ ورودی</p> <p>Q_c (kJ)</p> <p>$Q_c = Q_{c1} + Q_{c2}$</p> <p>که Q_{c1}: گرمای محسوس گاز داغ خشک ورودی (kJ)</p> <p>Q_{c2}: گرمای محسوس رطوبت در گاز داغ ورودی (kJ)</p>	
<p>هرگاه سوخت توسط منبع دیگری پیش گرم شود این بند محاسبه می شود.</p> <p>(الف) گرمای محسوس ماده خشک</p> <p>Q_{d1} (kJ)</p> <p>$Q_{d1} = m \times C_m \times (t_m - t)$</p> <p>که $m=1000$ kg ماده خشک</p> <p>C_m: گرمای ویژه ماده خشک (kJ/kg°C)</p> <p>t_m: دمای مواد خام (° C)</p>	<p>(د) گرمای محسوس مواد خام</p> <p>Q_d (kJ)</p>

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش محاسبه آن

روش محاسبه	بند
<p style="text-align: center;">(ب) گرمای محسوس آب موجود در مواد خام Q_{d2} (kJ)</p> $Q_{d2} = m_{mr} \times C_w \times (t_m - t)$ <p style="text-align: center;">که m_{mr} : مقدار آب موجود به ازای یک تن از ماده خشک (kg) C_w : گرمای ویژه آب (kJ/kg°C) t_m : دمای مواد خام (°C) t : دمای محیط (°C)</p> <p style="text-align: center;">(ج) گرمای محسوس مواد خام</p> <p>Q_d (kJ) $Q_d = Q_{d1} + Q_{d2}$</p> <p style="text-align: center;">که Q_{d1} : گرمای محسوس مواد خشک (kJ) Q_{d2} : گرمای محسوس آب موجود در مواد خام (kJ)</p>	
<p style="text-align: center;">هرگاه سوخت توسط منبع دیگری پیش گرم شود این بند محاسبه می شود.</p> <p style="text-align: center;">(الف) گرمای محسوس هوای خشک</p> <p>Q_{e1} (kJ) $Q_{e1} = V_a \times C_a \times (t_a - t)$</p> <p style="text-align: center;">که V_a : مقدار هوای خشک ورودی به ازای یک تن ماده خشک (m^3_N) C_a : گرمای ویژه متوسط هوای خشک (kJ/m³_N°C) t_a : دمای هوا (°C) t : دمای محیط (°C)</p>	<p style="text-align: center;">(۵) گرمای محسوس هوای ورودی</p> <p>Q_e (kJ)</p>

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش مناسبه آن

روش محاسبه	بند
<p style="text-align: center;">(ب) گرمای محسوس آب موجود در هوا</p> <p>$Q_{e2} \text{ (kJ)}$ $Q_{e2} = m_{as} \times C_s \times (t_a - t)$</p> <p style="text-align: center;">که m_{as}: مقدار بخار در هوا به ازای یک تن از ماده خشک (kg) C_s: گرمای ویژه متوسط بخار آب (kJ/kg°C) t_a: دمای هوا (°C) t: دمای محیط (°C)</p> <p style="text-align: center;">$m_{as} = \frac{29}{22/4} \times A_1 \times Z$</p> <p style="text-align: center;">که A_1: مقدار هوای مصرف شده به ازای یک تن ماده خشک (m^3_N) (بر اساس پیوست ۲ محاسبه شود). Z: رطوبت مطلق</p> <p style="text-align: center;">(ج) گرمای محسوس هوای ورودی</p> <p>$Q_e \text{ (kJ)}$ $Q_e = Q_{e1} + Q_{e2}$</p> <p style="text-align: center;">که Q_{e1}: گرمای محسوس هوای خشک (kJ) Q_{e2}: گرمای محسوس آب موجود در هوا (kJ)</p>	

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش مناسب آن

روش محاسبه	بند
<p>(الف) گرمای محسوس ورودی به وسیله قسمت های نسوز</p> $Q_{f1} \text{ (kJ)}$ $Q_{f1} = m_b \times C_b \times (t_b - t)$ <p>که m_b: جرم قسمتهای نسوز تجهیزات و واگن ها به ازای یک تن ماده خشک (kg)</p> <p>C_b: گرمای ویژه متوسط قسمت های نسوز (kJ/kg°C)</p> <p>t_b: دمای قسمت های نسوز (° C)</p> <p>t: دمای محیط (° C)</p> <p>(ب) گرمای محسوس ورودی به وسیله قسمت های فلزی</p> $Q_{f2} \text{ (kJ)}$ $Q_{f2} = m_i \times C_i \times (t_i - t)$ <p>که m_i: جرم قسمت ای فلزی تجهیزات و واگن ها به ازای یک تن ماده خشک (kg)</p> <p>C_i: گرمای ویژه قسمت های فلزی (kJ/kg°C)</p> <p>t_i: دمای قسمت های فلزی (° C)</p> <p>t: دمای محیط (° C)</p> <p>(ج) گرمای محسوس ورودی به وسیله سایر قسمت ها</p> $Q_{f3} \text{ (kJ)}$ $Q_{f3} = m_\theta \times C_\theta \times (t_\theta - t)$	<p>(۶) گرمای محسوس ورودی به وسیله تجهیزات و واگن ها</p> $Q_f \text{ (kJ)}$

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی مرارتی و روش مناسب آن

روش محاسبه	بند
<p>که m_{θ} : جرم سایر تجهیزات (به جز قسمت های نسوز و فلزی) (kg)</p> <p>C_{θ} : گرمای ویژه متوسط سایر قسمت ها (kJ/kg°C)</p> <p>t_{θ} : دمای سایر تجهیزات (° C)</p> <p>t : دمای محیط (° C)</p> <p>(د) گرمای محسوس ورودی به وسیله تجهیزات و واگن ها</p> <p>Q_f (kJ)</p> $Q_f = Q_{f1} + Q_{f2} + Q_{f3}$ <p>که Q_{f1} : گرمای محسوس ورودی بوسیله قسمت های نسوز (kJ)</p> <p>Q_{f2} : گرمای محسوس ورودی بوسیله قسمت های فلزی (kJ)</p> <p>Q_{f3} : گرمای محسوس ورودی بوسیله سایر تجهیزات (kJ)</p>	
<p>$Q_l = Q_a + Q_b + Q_c + Q_d + Q_e + Q_f$</p> <p>که Q_a : گرمای احتراق سوخت (kJ)</p> <p>Q_b : گرمای محسوس سوخت (kJ)</p> <p>Q_c : گرمای محسوس گاز داغ ورودی (kJ)</p> <p>Q_d : گرمای محسوس مواد خام (kJ)</p> <p>Q_e : گرمای محسوس هوای ورودی (kJ)</p> <p>Q_f : گرمای محسوس ورودی بوسیله تجهیزات و واگن ها (kJ)</p>	<p>(۷) کل گرمای ورودی</p> <p>Q_l (kJ)</p>

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی مرارتی و روش مناسبه آن

روش محاسبه	بند
<p style="text-align: center;">(الف) گرمای محسوس مواد خشک</p> $Q_{g1} \text{ (kJ)}$ $Q_{g1} = m \times C_m \times (t'_m - t)$ <p style="text-align: center;">که $m=1000 \text{ kg}$ ماده خشک</p> <p style="text-align: center;">C_m: گرمای ویژه مواد خشک (kJ/kg°C)</p> <p style="text-align: center;">t'_m: دمای محصول خشک (° C)</p> <p style="text-align: center;">t: دمای محیط (° C)</p> <p style="text-align: center;">(ب) گرمای محسوس مقدار آب باقیمانده در محصولات خشک</p> $Q_{g2} \text{ (kJ)}$ $Q_{g2} = m'_{mr} \times C_w \times (t'_m - t)$ <p style="text-align: center;">که m'_{mr}: مقدار آب باقیمانده به ازای یک تن ماده خشک (kg)</p> <p style="text-align: center;">C_w: گرمای ویژه آب (kJ/kg°C)</p> <p style="text-align: center;">t'_m: دمای محصول خشک (° C)</p> <p style="text-align: center;">t: دمای محیط (° C)</p> <p style="text-align: center;">(ج) گرمای محسوس محصول خشک</p> $Q_g \text{ (kJ)}$ $Q_g = Q_{g1} + Q_{g2}$ <p style="text-align: center;">که Q_{g1}: گرمای محسوس مواد خشک (kJ)</p> <p style="text-align: center;">Q_{g2}: گرمای محسوس مقدار آب باقیمانده در محصولات خشک (kJ)</p>	<p style="text-align: center;">(۱) گرمای محسوس محصولات خشک</p> $Q_g \text{ (kJ)}$ <p style="text-align: center;">(۲) گرمای خروجی</p> $Q_2 \text{ (kJ)}$

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش مناسب آن

روش محاسبه	بند
<p style="text-align: right;">(الف) گرمای محسوس آب تبخیر شده</p> <p>$Q_{h1} \text{ (kJ)}$ $Q_{h1} = m_e \times C_w \times (t_e - t)$</p> <p style="text-align: right;">که m_e: مقدار آب تبخیر شده به ازای یک تن ماده خشک (kg) C_w: گرمای ویژه آب (kJ/kg°C) t_e: دمای تبخیر آب (°C) t: دمای محیط (°C)</p> <p style="text-align: right;">(ب) گرمای نهان مقدار آب تبخیر شده</p> <p>$Q_{h2} \text{ (kJ)}$ $Q_{h2} = m_e \times r$</p> <p style="text-align: right;">که m_e: مقدار آب تبخیر شده به ازای یک تن ماده خشک (kg) r: گرمای نهان در دمای تبخیر (kJ/kg)</p> <p style="text-align: right;">یادآوری: مقدار r از جدول بخار به دست می آید. (ج) گرمای محسوس بخار</p> <p>$Q_{h3} \text{ (kJ)}$ $Q_{h3} = m_e \times C_s \times (t_g - t_e)$</p> <p style="text-align: right;">که m_e: مقدار آب تبخیر شده به ازای یک تن ماده خشک (kg) C_s: گرمای ویژه بخار آب (kJ/kg°C)</p>	<p style="text-align: center;">(۲) گرمای محسوس و گرمای نهان تبخیر آب همراه</p> <p style="text-align: center;">$Q_h \text{ (kJ)}$</p>

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش مناسبه آن

روش محاسبه	بند
<p style="text-align: right;"> t_g: دمای گاز خروجی (° C) t_e: دمای تبخیر آب (° C) یادآوری ۱ m_e طبق فرمول زیر محاسبه می شود. </p> $m_e = m_{mr} - m'_{mr} = 1000 \times \frac{(x - x')}{100}$ <p style="text-align: right;"> که m_{mr}: مقدار آب موجود در مواد خام به ازای یک تن ماده خشک (kg) m'_{mr}: مقدار آب باقیمانده در محصول به ازای یک تن ماده خشک (kg) x: درصد میزان رطوبت در مواد خام x': درصد میزان رطوبت در محصولات خشک </p> <p style="text-align: right;"> یادآوری ۲ هرگاه دمای محصولات خشک کمتر از ۱۰۰°C است، t_e همان دمای محصول خشک می باشد و هرگاه دمای محصول خروجی بیشتر از ۱۰۰°C باشد، t_e را ۱۰۰°C در نظر بگیرید. </p> $Q_h = Q_{h1} + Q_{h2} + Q_{h3} \quad (د)$ <p style="text-align: right;"> که Q_{h1}: گرمای محسوس مقدار آب تبخیر شده (kJ) Q_{h2}: گرمای نهان مقدار آب تبخیر شده (kJ) </p>	

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش مناسبه آن

روش محاسبه	بند
Q_{h3} : گرمای محسوس بخار (kJ)	
<p style="text-align: center;">(الف) گرمای محسوس گاز خشک خروجی</p> <p>Q_{i1} (kJ) $Q_{i1} = V_g \times C_g \times (t_g - t)$ که V_g: مقدار گاز خشک خروجی به ازای یک تن ماده خشک (m^3_N) (بر اساس پیوست ب محاسبه شود). C_g: گرمای ویژه متوسط گاز خشک خروجی ($kJ/m^3_N \cdot ^\circ C$) t_g: دمای گاز خروجی ($^\circ C$) t: دمای محیط ($^\circ C$)</p> <p style="text-align: center;">یادآوری: C_g باتوجه به ترکیب گاز خروجی و از فرمول در یادآوری بند ۱- (۲)- (الف) این جدول محاسبه می شود.</p> <p style="text-align: center;">(ب) گرمای محسوس بخار آب در گاز خروجی</p> <p>Q_{i2} (kJ) $Q_{i2} = m_{gs} \times C_s \times (t_g - t)$ که m_{gs}: مقدار بخار آب در گاز خروجی به ازای یک تن ماده خشک (kg) (بر طبق پیوست ب محاسبه شود). C_s: گرمای ویژه متوسط بخار آب ($kJ/kg \cdot ^\circ C$) t_g: دمای گاز خروجی ($^\circ C$) t: دمای محیط ($^\circ C$)</p>	<p>(۳) گرمای محسوس گاز خروجی</p> <p>Q_i(kJ)</p>

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش مناسب آن

روش محاسبه	بند
<p style="text-align: center;">(ج) گرمای محسوس گاز خروجی</p> $Q_i \text{ (kJ)}$ $Q_i = Q_{i1} + Q_{i2}$ <p style="text-align: center;">که Q_{i1}: گرمای محسوس گاز خشک خروجی (kJ)</p> <p style="text-align: center;">Q_{i2}: گرمای محسوس بخار آب در گاز خروجی (kJ)</p>	
$Q_j = V_{bg} \times \frac{(CO)}{100} \times 3.050 \quad (\text{kJ/m}^3_N \text{ } ^\circ\text{C})$ <p style="text-align: center;">که V_{bg}: مقدار گازهای حاصل از احتراق به ازای یک تن ماده خشک (m^3_N)</p> <p style="text-align: center;">(CO): درصد مونواکسید کربن موجود در گاز خروجی</p>	<p style="text-align: center;">(۴) اتلاف گرما ناشی از احتراق ناقص</p> $Q_j \text{ (kJ)}$
<p style="text-align: center;">(الف) گرمای محسوس پس ماند احتراق</p> $Q_{k1} \text{ (kJ)}$ $Q_{k1} = m_a \times C_a \times (t_a - t)$ <p style="text-align: center;">که m_a: مقدار پس ماند احتراق به ازای یک تن ماده خشک (kg)</p> <p style="text-align: center;">C_a: گرمای ویژه پس ماند احتراق ($\text{kJ/kg}^\circ\text{C}$)</p> <p style="text-align: center;">t_a: دمای پس ماند احتراق ($^\circ\text{C}$)</p> <p style="text-align: center;">t: دمای محیط ($^\circ\text{C}$)</p> <p style="text-align: center;">یادآوری ۱) m_a طبق فرمول زیر بدست می آید.</p> $m_a = m_f \times \left(\frac{a}{1-u} \right)$ <p style="text-align: center;">که m_f: مقدار سوخت مصرف شده به ازای یک تن ماده خشک (kg)</p>	<p style="text-align: center;">(۵) گرمای محسوس پس ماند احتراق و گرمای احتراق کربن نسوخته</p> $Q_k \text{ (kJ)}$

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی مارتی و روش مناسب آن

روش محاسبه	بند
<p>u: مقدار کربن نسوخته در یک کیلوگرم از پس ماند احتراق سوخت (kg)</p> <p>a: مقدار خاکستر در یک کیلو گرم از سوخت (kg)</p> <p style="text-align: center;">یادآوری (۲) $C_a = 0.8 \text{ kJ/kg}^\circ\text{C}$</p> <p>(ب) گرمای احتراق کربن نسوخته در پس ماند احتراق</p> <p>$Q_{k2} \text{ (kJ)}$ $Q_{k2} = m_c \times 33910 \text{ (kJ/kg)}$</p> <p>که m_c: مقدار کربن نسوخته به ازای یک تن ماده خشک (kg)</p> <p style="text-align: center;">یادآوری: m_c از فرمول زیر به دست می آید .</p> <p>$m_c = m_a \times u$</p> <p>که m_a: مقدار پس ماند احتراق به ازای یک تن ماده خشک (kg)</p> <p>u: مقدار کربن نسوخته در یک کیلوگرم از پس ماند احتراق (kg)</p> <p>(ج) گرمای محسوس پس ماند احتراق و گرمای احتراق کربن نسوخته</p> <p>$Q_k \text{ (kJ)}$ $Q_k = Q_{k1} + Q_{k2}$</p> <p>که Q_{k1}: گرمای محسوس پس ماند احتراق (kJ)</p> <p>Q_{k2}: گرمای احتراق کربن نسوخته در پس ماند احتراق (kJ)</p>	

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش محاسبه آن

روش محاسبه	بند
<p style="text-align: center;">(الف) گرمای محسوس خروجی به وسیله قسمت های نسوز</p> $Q_{l1} \text{ (kJ)}$ $Q_{l1} = m_b \times C_b \times (t'_b - t)$ <p style="text-align: center;">که m_b: جرم قسمت های نسوز تجهیزات و واگن ها به ازای یک تن ماده خشک (kg) C_b: گرمای ویژه متوسط قسمت های نسوز (kJ / kg °C) t'_b: دمای خروجی قسمت های نسوز (°C) t: دمای محیط (°C)</p> <p style="text-align: center;">(ب) گرمای محسوس خروجی به وسیله قسمت های فلزی</p> $Q_{l2} \text{ (kJ)}$ $Q_{l2} = m_i \times C_i \times (t'_i - t)$ <p style="text-align: center;">که m_i: جرم قسمت های فلزی تجهیزات و واگن ها به ازای یک تن ماده خشک (kg) C_i: گرمای ویژه متوسط قسمت های فلزی (kJ / kg °C) t'_i: دمای خروجی قسمت های فلزی (°C) t: دمای محیط (°C)</p> <p style="text-align: center;">(ج) گرمای محسوس خروجی به وسیله سایر قسمت ها</p> $Q_{l3} \text{ (kJ)}$ $Q_{l3} = m_\theta \times C_\theta \times (t'_\theta - t)$ <p style="text-align: center;">که m_θ: جرم سایر قسمت ها (به جز قسمت های نسوز و فلزی) (kg)</p>	<p style="text-align: center;">(۶) گرمای محسوس خروجی به وسیله تجهیزات و واگن ها</p> $Q_l \text{ (kJ)}$

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش محاسبه آن

روش محاسبه	بند
<p> C_{θ}: گرمای ویژه متوسط سایر قسمت ها (به جز قسمت های نسوز و فلزی) ($\text{kJ} / \text{kg } ^{\circ}\text{C}$) t'_{θ}: دمای خروجی سایر قسمت ها ($^{\circ}\text{C}$) t: دمای محیط ($^{\circ}\text{C}$) (د) گرمای محسوس خروجی به وسیله تجهیزات و واگن ها Q_l (kJ) $Q_l = Q_{l1} + Q_{l2} + Q_{l3}$ که Q_{l1}: گرمای محسوس خروجی به وسیله قسمت های نسوز (kJ) Q_{l2}: گرمای محسوس خروجی به وسیله قسمت ای فلزی (kJ) Q_{l3}: گرمای محسوس خروجی به وسیله سایر قسمت ها (kJ) </p>	
<p> $Q_m = Q_l - (Q_g + Q_h + Q_i + Q_j + Q_k + Q_l)$ که Q_l: کل گرمای ورودی (kJ) Q_g: گرمای محسوس محصول خشک (kJ) Q_h: گرمای نهان مقدار آب تبخیر شده (kJ) Q_i: گرمای محسوس گاز خروجی (kJ) Q_j: اتلاف گرمای ناشی از احتراق ناقص (kJ) </p>	<p> (۷) تشعشع و سایر اتلافهای گرمایی Q_m (kJ) </p>

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش محاسبه آن

روش محاسبه	بند
<p>Q_k: گرمای محسوس پس ماند احتراق و گرمای احتراق کربن نسوخته (kJ)</p> <p>Q_l: گرمای محسوس خروجی به وسیله تجهیزات و واگن ها (kJ)</p>	
<p>$Q_2 = Q_g + Q_h + Q_i + Q_j + Q_k + Q_l + Q_m$</p> <p>که</p> <p>$Q_g$: گرمای محسوس محصول خشک (KJ)</p> <p>Q_h: گرمای محسوس و گرمای نهان مقدار آب تبخیر شده (kJ)</p> <p>Q_i: گرمای محسوس گاز خروجی (kJ)</p> <p>Q_j: اتلاف گرمای نهان ناشی از احتراق ناقص (kJ)</p> <p>Q_k: گرمای محسوس پس ماند احتراق و گرمای احتراق کربن نسوخته (kJ)</p> <p>Q_l: گرمای محسوس خروجی به وسیله تجهیزات و واگن ها (kJ)</p> <p>Q_m: تشعشع و سایر اتلاف های گرمایی (kJ)</p>	<p>(۸) کل گرمای خروجی</p> <p>Q_2 (kJ)</p>

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش مناسبه آن

روش محاسبه	بند
<p style="text-align: center;">(الف) گرمای محسوس مواد خشک در حال گردش</p> <p>$Q_{n1} \text{ (kJ)}$ $Q_{n1} = m_{cm} \times C_{cm} \times (t_{cm} - t)$ که m_{cm}: مقدار مواد در حال گردش به ازای یک تن ماده خشک (kg) C_{cm}: گرمای ویژه مواد خشک در حال گردش (kJ / kg °C) t_{cm}: دمای مواد در حال گردش (°C) t: دمای محیط (°C)</p> <p style="text-align: center;">(ب) گرمای محسوس آب موجود در مواد در حال گردش</p> <p>$Q_{n2} \text{ (kJ)}$ $Q_{n2} = m_{cmr} \times C_w \times (t_{cm} - t)$ که m_{cmr}: مقدار آب موجود در مواد در حال گردش به ازای یک تن ماده خشک (kg) C_w: گرمای ویژه آب (kJ / kg °C) t_{cm}: دمای مواد در حال گردش (°C) t: دمای محیط (°C)</p> <p style="text-align: center;">(ج) گرمای محسوس مواد در حال گردش</p> <p>$Q_n \text{ (kJ)}$ $Q_n = Q_{n1} + Q_{n2}$ که Q_{n1}: گرمای محسوس مواد خشک در حال گردش (kJ) Q_{n2}: گرمای محسوس آب موجود در مواد در حال گردش (kJ)</p>	<p style="text-align: center;">(۱) گرمای محسوس مواد در حال گردش</p> <p>$Q_n \text{ (kJ)}$</p> <p style="text-align: center;">(۳) گرمای در گردش</p> <p>$Q_3 \text{ (kJ)}$</p>

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش مناسبه آن

روش محاسبه	بند
<p style="text-align: center;">(الف) گرمای محسوس گاز خشک در حال گردش</p> <p>$Q_{o1} \text{ (kJ)}$ $Q_{o1} = V_{cg} \times C_{cg} \times (t_{cg} - t)$</p> <p style="text-align: center;">که V_{cg}: مقدار گاز در حال گردش به ازای یک تن ماده خشک (m^3_N) C_{cg}: گرمای ویژه گاز خشک در حال گردش ($\text{kJ}/m^3_N \text{ } ^\circ\text{C}$) t_{cg}: دمای گاز در حال گردش ($^\circ\text{C}$) t: دمای محیط ($^\circ\text{C}$)</p> <p style="text-align: center;">یادآوری: C_{cg} باتوجه به ترکیب گاز وازفرمول دریادآوری بند ۱- (۲)- (الف) این جدول محاسبه می شود.</p> <p style="text-align: center;">(ب) گرمای محسوس رطوبت گاز در حال گردش</p> <p>$Q_{o2} \text{ (kJ)}$ $Q_{o2} = m_{cgs} \times C_s \times (t_{cg} - t)$</p> <p style="text-align: center;">که m_{cgs}: مقدار آب تبخیر شده به ازای یک تن ماده خشک (kg) C_s: گرمای ویژه بخار آب ($\text{kJ} / \text{kg } ^\circ\text{C}$) t_{cg}: دمای گاز در حال گردش ($^\circ\text{C}$) t: دمای محیط ($^\circ\text{C}$)</p> <p style="text-align: center;">(ج) گرمای محسوس گاز در حال گردش</p> <p>$Q_o \text{ (kJ)}$ $Q_o = Q_{o1} + Q_{o2}$</p> <p style="text-align: center;">که Q_{o1}: گرمای محسوس گاز خشک در حال گردش (kJ)</p>	<p style="text-align: center;">(۲) گرمای محسوس گاز در حال گردش</p> <p>$Q_o \text{ (kJ)}$</p>

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش مناسبه آن

روش محاسبه	بند	
Q_{02} : گرمای محسوس رطوبت گاز در حال گردش (kJ)		
$Q_3 = Q_n + Q_o$ که Q_n : گرمای محسوس مواد در حال گردش (kJ) Q_o : گرمای محسوس گاز در حال گردش (kJ)	(۳) گرمای در حال گردش Q_3 (kJ)	
$Q_4 = Q_a + Q_b + Q_c + Q_e$ که Q_a : گرمای احتراق سوخت (kJ) Q_b : گرمای محسوس سوخت (kJ) Q_c : گرمای محسوس گاز گرم ورودی (kJ) Q_e : گرمای محسوس هوای ورودی (kJ)		(۴) گرمای تامین شده ورودی Q_4 (kJ)
$Q_p = m_e \times C_w \times (t_e - t_m)$ که m_e : مقدار آب تبخیر شده به ازای یک تن ماده خشک (kg) C_w : گرمای ویژه آب (kJ / kg °C) t_e : دمای تبخیر آب (°C) (مطابق بند ۲- (۲) این جدول) t_m : دمای مواد خام (°C) (مطابق بند ۱- (۴) این جدول)	(۱) گرمای مورد نیاز برای گرم کردن آب همراه تا نقطه تبخیر Q_p (kJ)	(۵) گرمای مؤثر Q_5 (kJ)

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش محاسبه آن

روش محاسبه	بند
$Q_q = Q_{h2}$ <p style="text-align: center;">یادآوری: Q_{h2} از بند ۲- (۲) - (ب) این جدول به دست می آید.</p>	<p>(۲) گرمای نهان تبخیر آب همراه</p> <p>Q_q (kJ)</p>
$Q_r = m \times C_m \times (t_e - t_m)$ <p style="text-align: center;">که $m=1000$ kg ماده خشک</p> <p style="text-align: center;">C_m: گرمای ویژه مواد خشک (kJ / kg °C)</p> <p style="text-align: center;">t_e: دمای تبخیر آب (° C) (مطابق بند ۲- (۲) این جدول)</p> <p style="text-align: center;">t_m: دمای مواد خام (° C) (مطابق بند ۱- (۴) این جدول)</p>	<p>(۳) گرمای مورد نیاز برای گرم کردن مواد خشک تا دمای تبخیر آب</p> <p>Q_r (kJ)</p>
$Q_5 = Q_p + Q_q + Q_r$ <p style="text-align: center;">که Q_p: گرمای مورد نیاز برای گرم کردن آب همراه تا نقطه تبخیر (kJ)</p> <p style="text-align: center;">Q_q: گرمای نهان تبخیر آب همراه (kJ)</p> <p style="text-align: center;">Q_r: گرمای مورد نیاز برای گرم کردن مواد خشک تا نقطه تبخیر آب (kJ)</p>	<p>(۴) گرمای مؤثر</p> <p>Q_5 (kJ)</p>

ادامه جدول ۱- موازنه انرژی حرارتی و روش محاسبه آن

روش محاسبه	بند	
$\eta_1 = \frac{Q_p + Q_q}{Q_4} \times 100$ <p>که</p> <p>Q_4: گرمای تامین شده ورودی (kJ)</p> <p>Q_p: گرمای مورد نیاز برای گرم کردن آب همراه تا نقطه تبخیر آن (kJ)</p> <p>Q_q: گرمای نهان تبخیر آب همراه (kJ)</p>	<p>(۱) راندمان خشک کردن</p> <p>η_1 (%)</p>	<p>(۶) راندمان حرارتی</p> <p>η (%)</p>
$\eta_2 = \frac{Q_5}{Q_4} \times 100$ <p>که</p> <p>Q_4: گرمای تامین شده ورودی (kJ)</p> <p>Q_5: گرمای مؤثر (kJ)</p>	<p>(۲) راندمان خشک کن</p> <p>η_2 (%)</p>	

ثبت و گزارش نتایج موازنه انرژی

جدول ۲- مشخصات کلی دستگاه

نام کارخانه :		نام کارخانه :	
نام و نام خانوادگی شخص مسؤول دستگاه:		نام و نام خانوادگی شخص مسؤول دستگاه:	
نام و شماره خشک کن :		نام و شماره خشک کن :	
کاربرد خشک کن :		کاربرد خشک کن :	
ظرفیت خشک کن :	ton/h	ظرفیت خشک کن :	
نوع منبع حرارتی برای خشک کردن :		نوع منبع حرارتی برای خشک کردن :	
دمای گاز گرم :	°C	دمای گاز گرم :	
شکل خشک کن :	شکل :		
	روش خشک کردن :		
	اندازه :	m	اندازه :
	روش خوراک دهی مواد خام :		
	چیدمان تجهیزات عملیاتی :		
زمان اقامت :	min	زمان اقامت :	
تجهیزات انرژی :	شکل :		
	m ²	سطوح مشبک نگهدارنده سوخت های جامد (ظرفیت و تعداد مشعل ها)	
	m ³	حجم محفظه احتراق :	
تجهیزات تخلیه گازهای احتراق :	روش تخلیه گاز:		
	مکش اجباری فن :		شکل :
	m ³ /min	ظرفیت :	ظرفیت :
	مکش طبیعی:		شکل :
	m ³ /min	ظرفیت :	ظرفیت :
	m	اندازه (قطر × ارتفاع)	دودکش :
نام و تعداد تجهیزات جانبی :			
فیلتر بزرگ :	شکل :		
	%	راندمان :	
یادآوری : در نمای کلی دستگاه باید مکان های نصب تجهیزات اندازه گیری مشخص شود.			
نمای کلی دستگاه			

جدول ۳- کمیت های اندازه گیری شده

تاریخ و زمان اندازه گیری :			
نام و نام خانوادگی شخص مسؤول اندازه گیری :			
درصد رطوبت:	دمای هوای محیط :	فشار :	هوا
%	°C	Pa	
نام و شکل مواد :			
ضریب ظرفیت عملی :			
		%	
روش اندازه گیری	دفعات اندازه گیری	مقدار اندازه گیری شده	واحد
نوع و نام تجاری سوخت :			
ویژگی ها :			
دمای مصرف :			
رطوبت (مقدار آب همراه سوخت مایع) :			
% or g/m ³ _N			
ترکیب شیمیایی		گزارش تجزیه شیمیایی (در زمان خرید)	
زغال سنگ		در زمان مصرف:	
%			
ارزش حرارتی (مقدار اندازه گیری شده)			
kJ/kg or kJ/m ³ _N			
بیشینه ارزش حرارتی (در زمان مصرف)			
kJ/kg or kJ/m ³ _N			
کمینه ارزش حرارتی (در زمان مصرف)			
kJ/kg or kJ/m ³ _N			
مقدار استفاده شده		به ازای یک تن ماده خام	
		به ازای یک تن ماده خشک	
kg/h or m ³ _N /h			
kg/t or m ³ _N /t			
دما :			
رطوبت :			
CO ₂		%	
O ₂		%	
CO		%	
N ₂		%	
گاز مرطوب به ازای یک تن ماده		m ³ _N /h	
گاز خشک به ازای یک تن ماده خشک		m ³ _N /t	
جرم		به ازای یک ساعت (جرم تر) :	
		به ازای یک ساعت (جرم خشک) :	
مقدار آب همراه (بر مبنای ماده تر) :		%	
مقدار رطوبت همراه (بر مبنای ماده خشک):		%	
دما :			
°C			
جرم		به ازای یک ساعت (جرم تر) :	
		به ازای یک ساعت (جرم خشک) :	
مقدار آب همراه (بر مبنای ماده تر):		%	
مقدار رطوبت همراه (بر مبنای ماده خشک) :		%	
دما :			
°C			

ادامه جدول ۳- کمیت های اندازه گیری شده

			ton/h	به ازای یک ساعت (جرم تر)	ماده در گردش	م			
			ton/h	به ازای یک ساعت (جرم خشک)					
			%	مقدار آب همراه (برمبنای ماده تر)					
			%	مقدار رطوبت همراه (برمبنای ماده خشک)					
			°C	دما					
			kg/h	به ازای یک ساعت	مقدار آب تبخیر شده	م			
			kg/t	به ازای یک تن ماده خشک					
			kg	قسمت های نسوز	تجهیزات و واگن ها	م			
			kg	قسمت های فلزی					
			kg	سایر قسمت ها					
						°C	قسمت های نسوز	درودی	د
						°C	قسمت های فلزی		
						°C	سایر قسمت ها	درودی	د
						°C	قسمت های نسوز		
						°C	قسمت های فلزی		
						°C	سایر قسمت ها		
						°C	هوای اولیه	هوای ورودی	د
			°C	هوای ثانویه					
			kg/kg	هوای خشک	رطوبت				
			Pa	فشار خروجی فن					
			m^3_N/kg or m^3_N/m^3_N	به ازای واحد سوخت	ظرفیت	د			
			m^3_N/h	به ازای یک ساعت					
			m^3_N/ton	به ازای یک تن ماده خشک					
			°C	دما	گاز در حال گردش	م			
			g/m^3_N	رطوبت					
			%	CO ₂			ترکیب		
			%	O ₂					
			%	CO					
			%	N ₂					
			m^3_N/h	به ازای یک ساعت	مقدار گاز در گردش				
			m^3_N/ton	به ازای یک تن ماده خشک					
			°C	دما	گاز خروجی	م			
			g/m^3_N	رطوبت					
			%	CO ₂			ترکیب		
			%	O ₂					

ادامه جدول ۳- کمیت های اندازه گیری شده

			%	CO	ترکیب	گاز خروجی
			%	N ₂		
			m ³ _N /kg or m ³ _N /m ³ _N	به ازای واحد سوخت	مقدار گاز خروجی	
			m ³ _N /h	گاز مرطوب به ازای یک ساعت		
			m ³ _N /ton	گاز مرطوب به ازای یک تن ماده خشک		
			m ³ _N /ton	گاز خشک به ازای یک تن ماده خشک		
			Pa	فشار مکش فن	فشار	
			Pa	فشار دمش فن		
				نسبت هوا	مقادیر استاندارد	
			%	خاکستر:		
			%	کربن نسوخته :		
			°C	دما :		
			Kg/kg	به ازای یک کیلوگرم سوخت		م
			Kg/ton	به ازای یک تن ماده خشک خروجی		
ملاحظات:						
<p>یادآوری : هنگامی که برخی کمیت ها از طریق محاسبه به دست می آیند ، ذکر توضیحات الزامی است.</p>						

جدول ۴- موازنه انرژی

گرماي در گردش		گرماي خروجي		گرماي ورودی		بند	گرماي ورودی Q _i
%	۱۰۰۰ kJ	%	۱۰۰۰ kJ	%	۱۰۰۰kJ		
						Q _a (۱) گرماي احتراق سوخت	
						Q _b (۲) گرماي محسوس سوخت	
						(الف) گرماي محسوس سوخت خشک	
						(ب) گرماي محسوس آب موجود در سوخت	
						Q _c (۳) گرماي محسوس گاز داغ ورودی	
						(الف) گرماي محسوس گاز داغ خشک ورودی	
						(ب) گرماي محسوس رطوبت گاز داغ ورودی	
						Q _d (۴) گرماي محسوس مواد خام	
						(الف) گرماي محسوس ماده خشک	
						(ب) گرماي محسوس آب موجود در مواد خام	
						Q _e (۵) گرماي محسوس هوای ورودی	
						(الف) گرماي محسوس هوای خشک	
						(ب) گرماي محسوس آب موجود در هوا	
						Q _f (۶) گرماي محسوس ورودی بوسيله تجهيزات و واگن ها	

ادامه جدول ۴- موازنه انرژی

گرمای در گردش		گرمای خروجی		گرمای ورودی		بند	
%	۱۰۰۰kJ	%	۱۰۰۰kJ	%	۱۰۰۰kJ		
						(الف) گرمای محسوس ورودی بوسیله قسمت های نسوز	ادامه
						(ب) گرمای محسوس ورودی بوسیله قسمت های فلزی	
						(ج) گرمای محسوس ورودی بوسیله سایر قسمت ها	
						Q_g (۷) گرمای محسوس محصولات خشک	گرمای خروجی Q_2
						(الف) گرمای محسوس مواد خشک	
						(ب) گرمای محسوس آب باقیمانده در محصولات خشک	
						Q_h (۸) گرمای محسوس و گرمای نهان تبخیر آب همراه	
						(الف) گرمای محسوس مقدار آب تبخیر شده	
						(ب) گرمای نهان مقدار آب تبخیر شده	
						(ج) گرمای محسوس بخار	
						Q_i (۹) گرمای محسوس گاز خروجی	
						(الف) گرمای محسوس گاز خشک خروجی	
						(ب) گرمای محسوس بخار آب در گاز خروجی	

ادامه جدول ۴- موازنه انرژی

گرماي در گردش		گرماي خروجي		گرماي ورودی		بند	
%	۱۰۰۰kJ	%	۱۰۰۰kJ	%	۱۰۰۰kJ		
						Q_j	(۱۰) اتلاف گرما ناشی از احتراق ناقص
						Q_k	(۱۱) گرماي محسوس پس ماند احتراق و گرماي احتراق کربن نسوخته
							(الف) گرماي محسوس پس ماند احتراق
							(ب) گرماي احتراق کربن نسوخته در پس ماند احتراق
						Q_i	(۱۲) گرماي محسوس خروجي بوسيله تجهيزات و واکن ها
							(الف) گرماي محسوس خروجي بوسيله قسمت های نسوز
							(ب) گرماي محسوس خروجي بوسيله قسمت های فلزي
							(ج) گرماي محسوس خروجي بوسيله ساير قسمت ها
						Q_m	(۱۳) تشعشع وسایر اتلاف های گرمایی

ادامه جدول ۴- موازنه انرژی

گرمای در گردش		گرمای خروجی		گرمای ورودی		بند		
%	۱۰۰۰kJ	%	۱۰۰۰kJ	%	۱۰۰۰kJ			
						Q_n	(۱۴) گرمای محسوس مواد در گردش	گرمای در گردش Q_3
							(الف) گرمای محسوس مواد خشک در حال گردش	
							(ب) گرمای محسوس آب موجود در مواد در حال گردش	
						Q_o	(۱۵) گرمای محسوس گاز در حال گردش	
							(الف) گرمای محسوس گاز خشک در حال گردش	
							(ب) گرمای محسوس رطوبت گاز در حال گردش	
						جمع		
					۱۰۰۰kJ	Q_4	گرمای تامین شده ورودی	
						$Q_4 = Q_a + Q_b + Q_c + Q_e$		
					۱۰۰۰kJ	Q_5	گرمای مؤثر	
						Q_p	(۱) گرمای مورد نیاز برای گرم کردن آب همراه تا رسیدن به نقطه تبخیر	
						Q_q	(۲) گرمای نهان تبخیر آب همراه	
						Q_r	(۳) گرمای مورد نیاز برای گرم کردن مواد خشک تادمای تبخیر آب	
					%	η_1	(۱) راندمان خشک کردن	راندمان
					%	η_2	(۲) راندمان خشک کن	حرارتی η

پیوست الف

فرمول تبدیل ترکیب شیمیایی و ارزش حرارتی سوخت به مقدار آن در زمان

مصرف

(الزامی)

الف ۱. ترکیب

مقادیر w, a, c, h, s, n و o توسط فرمول های زیر بدست می آیند .

$$w = w_2 + \frac{100 - w_2}{100} \times w_1$$

$$a = \frac{100 - w_2}{100} \times a_1$$

$$c = \frac{100 - w_1}{100} \times \frac{100 - w_2}{100} \times c_0 = \frac{100 - w}{100} \times c_0$$

$$h = \frac{100 - w_1}{100} \times \frac{100 - w_2}{100} \times h_0 = \frac{100 - w}{100} \times h_0$$

$$s = \frac{100 - w_1}{100} \times \frac{100 - w_2}{100} \times s_0 = \frac{100 - w}{100} \times s_0$$

$$n = \frac{100 - w}{100} \times \frac{100 - w_2}{100} \times n_0 = \frac{100 - w}{100} \times n_0$$

$$o = 100 - (w + a + c + h + s + n)$$

که در آن:

w : درصد آب همراه

a : درصد خاکستر سوخت

c : درصد کربن

h : درصد هیدروژن

s : درصد گوگرد قابل احتراق

n : درصد نیتروژن

o : درصد اکسیژن

w_2 : درصد رطوبت سوخت

W_1 : درصد آب براساس اندازه گیری صنعتی (وقتی که میزان رطوبت به حالت تعادل رسیده است).
 a_1 : درصد خاکستر براساس اندازه گیری صنعتی (وقتی که میزان رطوبت به حالت تعادل رسیده است).

c_0 : درصد کربن براساس اندازه گیری شیمیایی و برمبنای بدون آب
 h_0 : درصد هیدروژن براساس اندازه گیری شیمیایی و بر مبنای بدون آب
 S_0 : درصد گوگرد قابل احتراق براساس اندازه گیری شیمیایی و بر مبنای بدون آب
 n_0 : درصد نیتروژن براساس اندازه گیری شیمیایی و بر مبنای بدون آب

الف ۲. ارزش حرارتی

ارزش حرارتی بیشینه (H_h (kJ) و ارزش حرارتی کمینه (H_l (kJ) از روابط زیر به دست می آیند

$$H_h = \frac{100 - w_2}{100} \times H_0$$

$$H_l = H_h - 6 \times (9h + w)$$

که H_0 : ارزش حرارتی بیشینه (وقتی که مقدار رطوبت به حالت تعادل رسیده است). (kJ/kg)

w_2 : درصد رطوبت

h : درصد هیدروژن

w : درصد آب همراه

یادآوری ۱) درصد رطوبت (w_2) برای سوخت های نفتی مایع صفر در نظر گرفته می شود. ترکیب شیمیایی و ارزش حرارتی بیشینه باید به وسیله نمونه گیری و آزمون تعیین شود.

یادآوری ۲) در صورتی که تجزیه شیمیایی سوخت نفتی مایع انجام نمی شود، مقدار کربن ۸۶٪ و هیدروژن ۱۲٪ در نظر گرفته می شود.

یادآوری ۳) برای به دست آوردن ترکیب شیمیایی زغال سنگ، می توان از نتایج اندازه گیری های صنعتی بر طبق فرمول زیر استفاده کرد:

(۱) درصد مقدار ماده فرار زغال سنگ خشک بدون خاکستر (V')

$$V' = \frac{v_1}{v_1 + c_1} \times 100$$

که V_1 : درصد ماده فرار اندازه گیری شده توسط روش های اندازه گیری صنعتی (وقتی که مقدار رطوبت به حالت تعادل رسیده است).

C_1 : درصد کربن ثابت اندازه گیری شده توسط روش های اندازه گیری صنعتی (وقتی که مقدار رطوبت به حالت تعادل رسیده است).

(۲) درصد مقدار کربن ثابت زغال سنگ خشک بدون خاکستر (F')

$$F' = 100 - V'$$

(۳) در صورت در اختیار داشتن مقدار گوگرد قابل احتراق زغال سنگ خشک بدون خاکستر (S') و F' و

V' مقادیر C' ، H' ، N' و O' از فرمول های زیر بدست می آیند :

$$C' = F' + 0.65 \times (V' - 7)$$

$$H' = 0.013 \times (V' + 436)$$

$$N' = 0.017 \times (140 - V')$$

$$O' = 100 - [C' + H' + N' + S'(^1)]$$

نکته ^(۱): همچنین می توان مقدار گوگرد قابل احتراق زغال سنگ خشک بدون خاکستر (S') را از فرمول زیر بدست آورد :

$$S' = \frac{100}{100 - a_0} \times s_0$$

که در آن a_0 : درصد خاکستر گزارش شده بر مبنای خشک

s_0 : درصد گوگرد قابل احتراق گزارش شده بر مبنای خشک

(۴) درصد کربن (c_0)، درصد هیدروژن (h_0)، درصد نیتروژن (n_0) و درصد اکسیژن (o_0) بر مبنای

زغال سنگ خشک، از مقادیر C' ، H' ، N' و O' توسط فرمول های زیر بدست می آیند :

$$c_0 = C' \times \frac{100 - a_0}{100}$$

$$h_0 = H' \times \frac{100 - a_0}{100}$$

$$n_0 = N' \times \frac{100 - a_0}{100}$$

$$o_0 = O' \times \frac{100 - a_0}{100}$$

یادآوری (۴) هنگامی که سوخت مصرفی زغال سنگ باشد و تجزیه شیمیایی آن در اختیار نباشد، و مقدار

هیدروژن زغال سنگ خشک بدون خاکستر ۵/۷ درصد باشد. h ، از فرمول زیر بدست می آید :

$$h = 5.7 \times \frac{100 - (w_1 + a_1)}{100} \times \frac{100 - w_2}{100}$$

که w_1 : درصد آب بر اساس اندازه گیری صنعتی (وقتی که مقدار رطوبت به حالت تعادل رسیده است).

w_2 : درصد رطوبت

a_1 : درصد خاکستر بر اساس اندازه گیری صنعتی (وقتی که مقدار رطوبت به حالت تعادل رسیده است).

پیوست ب

تعیین مقدار گاز خروجی فنشک ، نسبت هوا ، مقدار هوای تئوری و مقدار بخار در گاز خروجی (الزامی)

ب . ۱ در حالتی که فقط از سوخت استفاده می شود

ب . ۱-۱ در حالتی که از زغال سنگ و سوخت نفتی مایع استفاده می شود : روش محاسبه مطابق زیر است :

ب . ۱-۱-۱ مقدار گاز فنشک خروجی به ازای یک کیلوگرم از سوخت

$$G' \text{ (m}^3 \text{ N/kg fuel)}$$
$$G' = (m - 0.21) \times A_0 + \frac{1}{100} (1.867c + 0.7s + 0.8n)$$

که در آن m : نسبت هوا

A_0 : مقدار هوای تئوری ($\text{m}^3 \text{ N/kg fuel}$)

c : درصد کربن سوخت در زمان مصرف

s : درصد گوگرد قابل احتراق سوخت در زمان مصرف

n : درصد نیتروژن سوخت در زمان مصرف

یادآوری : G' را از فرمول زیر نیز، می توان به دست آورد :

$$G' = G_0 + (m - 1) \times A_0 - \frac{22.4}{18} \times \left(\frac{9h + w}{100} \right)$$

که در آن G_0 : مقدار تئوری گاز مرطوب حاصل از احتراق ($\text{m}^3 \text{ N/kg fuel}$)

m : نسبت هوا

A_0 : مقدار هوای تئوری ($\text{m}^3 \text{ N/kg fuel}$)

h : درصد هیدروژن سوخت در زمان مصرف

w : درصد آب موجود در سوخت در زمان مصرف

G_0 از فرمول زیر نیز، می تواند به دست آید :

برای زغال سنگ:

$$G_0 = \frac{1.17 \times H_l}{1000} + 0.05 \quad \text{m}^3 \text{N/kg fuel}$$

برای سوخت نفتی مایع:

$$G_0 = \frac{1.11 \times H_l}{1000} + 0.04 \quad \text{m}^3 \text{N/kg fuel}$$

که در آن H_l : ارزش حرارتی کمینه سوخت در زمان مصرف (kJ/kg)

ب. ۱-۱-۲ مقدار هوای تئوری به ازای یک کیلوگرم از سوخت

$$A_0 \quad (\text{m}^3 \text{N/kg fuel})$$

$$A_0 = \frac{1}{100} \times [8.89c + 26.7 \times (h - \frac{o}{8}) + 3.33s] \quad \text{m}^3 \text{N/kg fuel}$$

که در آن c: درصد کربن سوخت در زمان مصرف

h: درصد هیدروژن سوخت در زمان مصرف

o: درصد اکسیژن سوخت در زمان مصرف

s: درصد گوگرد قابل احتراق سوخت در زمان مصرف

یادآوری: $A_0 (\text{m}^3 \text{N/kg fuel})$ از فرمول زیر نیز می تواند به دست آید:

برای زغال سنگ:

$$A_0 = \frac{1.09 \times H_l}{1000} - 0.09 \quad \text{m}^3 \text{N/kg fuel}$$

برای سوخت نفتی مایع:

$$A_0 = \frac{1.04 \times H_l}{1000} - 0.02 \quad \text{m}^3 \text{N/kg fuel}$$

که در آن H_l : ارزش حرارتی کمینه سوخت در زمان مصرف (kJ/kg)

ب. ۱-۱-۳ نسبت هوا (m)

$$m = \frac{(N_2)}{(N_2) - 3.76 \times [(O_2) - 0.5(CO)]}$$

که در آن (N_2) : درصد نیتروژن در گازهای حاصل از احتراق

(O_2) : درصد اکسیژن در گازهای حاصل از احتراق

(CO) : درصد مونواکسید کربن در گازهای حاصل از احتراق

یادآوری: m توسط فرمول زیر نیز می تواند به دست آید:

$$m = \frac{CO_{2\max}}{(CO_2)}$$

که در آن (CO_2) : درصد دی اکسید کربن در سوخت گازی

$CO_{2\max}$: حداکثر مقدار دی اکسید کربن در سوخت بر حسب درصد (این مقدار می تواند برای زغال سنگ ۱۸/۵٪ و برای سوخت نفتی مایع ۱۵/۳٪ در نظر گرفته شود).

ب . ۱-۱-۱۴ مقدار بخار در گاز فروجی به ازای یک کیلوگرم سوخت

w_{gs} (kg/kg fuel)

$$w_{gs} = \frac{29}{22.4} \times A \times Z + \frac{1}{100} \times (w + 9h)$$

که در آن A : مقدار هوای مصرف شده به ازای یک کیلوگرم سوخت ($m^3 N/kg$ fuel)

Z : رطوبت مطلق

w : درصد مقدار آب موجود در سوخت در زمان مصرف

h : درصد هیدروژن سوخت در زمان مصرف

یادآوری ۱) A ($m^3 N/kg$) توسط فرمول زیر به دست می آید:

$$A = m \times A_0$$

که در آن m : نسبت هوا

A_0 : مقدار هوای تئوری

یادآوری ۲) Z توسط فرمول زیر بدست می آید:

$$Z = \frac{0.6 \times \phi \times ps}{p - \phi \times ps} \quad \text{kg/kg dry air}$$

که در آن p : فشار اتمسفری (pa)

ϕ : رطوبت نسبی

p_s : فشار بخار اشباع (pa)

ب . ۱-۱-۲ در حالتی که از سوخت گاز استفاده می شود: روش محاسبه مطابق زیر است:

ب . ۱-۲-۱ مقدار گاز فروجی خشک به ازای ($1 m^3 N$) از سوخت

G' ($m^3 N / m^3 N$ fuel)

$$G' = m \times A_0 + 1 - 1.5H_2 - 0.5CO - 2CH_4 - 2C_2H_2$$

که در آن m : نسبت هوا

A_0 : مقدار هوای تئوری ($m^3 N / m^3 N$ fuel)

H₂: درصد هیدروژن در سوخت گازی

CO: درصد مونواکسید کربن در سوخت گازی

CH₄: درصد متان در سوخت گازی

C₂H₂: درصد استیلن در سوخت گازی

یادآوری: G' (m³ N/m³ N fuel) از فرمول زیر نیز می تواند به دست آید:

$$G' = G_0 + (m-1) \times A_0 - (H_2 + 2CH_4 + 2C_2H_4 + H_2O)$$

که در آن G₀: مقدار تئوری گازهای مرطوب حاصل از احتراق (m³ N/m³ N fuel)

m: نسبت هوا

A₀: مقدار تئوری هوا (m³ N/m³ N fuel)

H₂: درصد هیدروژن در سوخت گازی

CH₄: درصد متان در سوخت گازی

C₂H₄: درصد اتیلن در سوخت گازی

H₂O: درصد آب در سوخت گازی

G₀ توسط فرمول زیر بدست می آید:

$$G_0 = \frac{1.06 \times H_l}{1000} + 0.61 \quad (\text{m}^3 \text{N/m}^3 \text{N fuel gas})$$

که در آن H₁: ارزش حرارتی کمینه سوخت گازی (kJ/m³ N)

ب. ۱-۲-۲ مقدار تئوری هوا به ازای ۱ m³ N از سوخت (m³ N/m³ N fuel) A₀

$$A_0 = \frac{1}{0.21} \times (0.5H_2 + 0.5CO + 2CH_4 + 3C_2H_4 - O_2)$$

که در آن H₂: درصد هیدروژن در سوخت گازی

CO: درصد مونواکسید کربن در سوخت گازی

CH₄: درصد متان در سوخت گازی

C₂H₄: درصد اتیلن در سوخت گازی

O₂: درصد اکسیژن در سوخت گازی

یادآوری: A₀ (m³ N/m³ N fuel) از فرمول زیر نیز می تواند به دست آید:

$$A_0 = \frac{1.10 \times H_l}{1000} - 0.32 \quad (\text{m}^3 \text{N/m}^3 \text{N fuel})$$

که در آن H₁: ارزش حرارتی کمینه سوخت گازی (kJ/m³ N)

ب . ۱-۲-۳ نسبت هوا (m)

$$m = \frac{(N_2)}{(N_2) - 3.76 \frac{(O_2) - 0.5 \times (CO)}{(CO) + (CO_2)}} \times \frac{1}{CO + CO_2 + CH_4 + 2C_2H_4}$$

$$= \frac{1}{1 - 3.76 \frac{(O_2) - 0.5 \times (CO)}{N_2 \times [(CO) + (CO_2)]}} \times \frac{1}{CO + CO_2 + CH_4 + 2C_2H_4}$$

که در آن N_2 : درصد نیتروژن در سوخت گازی

CO: درصد مونواکسید کربن در سوخت گازی

CO₂: درصد دی اکسید کربن در سوخت گازی

CH₄: درصد متان در سوخت گازی

C₂H₄: درصد اتیلن در سوخت گازی

(N₂): درصد نیتروژن در گازهای حاصل از احتراق

(CO): درصد مونواکسید کربن در گازهای حاصل از احتراق

(CO₂): درصد دی اکسید کربن در گازهای حاصل از احتراق

(O₂): درصد اکسیژن در گازهای حاصل از احتراق

ب . ۱-۲-۴ مقدار بخار در گاز احتراق $w_{gs}(\text{kg/m}^3 \text{ N fuel})$

$$w_{gs} = \frac{29}{22.4} \times A \times Z + \frac{18}{22.4} \times (H_2 + 2CH_4 + 2C_2H_4 + H_2O)$$

که در آن A: مقدار هوای مصرف شده ($\text{m}^3 \text{ N} / \text{m}^3 \text{ N fuel}$) (بر طبق بند ۱-۱-۴ بدست می آید).

Z: رطوبت مطلق (بر طبق بند ۱-۱-۴ بدست می آید).

H₂: درصد هیدروژن در سوخت گازی

CH₄: درصد متان در سوخت گازی

C₂H₄: درصد اتیلن در سوخت گازی

H₂O: درصد بخار در سوخت گازی

ب . ۲ در حالتی که گاز گرم وارد می شود

ب . ۱-۲ در حالتی که از گاز گرم استفاده می شود : روش محاسبه مطابق زیر است :

ب . ۱-۲-۱ مقدار گاز خروجی خشک به ازای یک تن ماده خشک G_2' (kg)

$$G_2' = G_2 - \frac{22.4}{18} \times w_{gs}$$

که در آن G_2 : مقدار گاز خروجی مرطوب به ازای یک تن ماده خشک (m^3_N)

w_{gs} : مقدار بخار در گاز خروجی (kg)

ب . ۲-۱-۲ مقدار بخار در گاز خروجی به ازای یک تن ماده خشک w_{gs} (kg)

$$w_{gs} = \frac{G_1' \times w_1}{1000} \times w + \frac{29}{22.4} \times A' \times Z$$

که در آن G_1' : مقدار گاز گرم ورودی به ازای یک تن ماده خشک (m^3_N)

w_1 : رطوبت گاز گرم ورودی به ازای یک تن ماده خشک (g/m^3_N dry gas)

w : مقدار آب تبخیر شده به ازای یک تن ماده خشک (kg)

A' : مقدار هوای خشک ورودی به ازای یک تن ماده خشک (m^3_N)

Z : رطوبت مطلق

یادآوری ۱) G_1' (m^3_N) از فرمول زیر به دست می آید :

$$G_1' = \frac{G_1}{1 + \frac{22.4}{18 \times 1000} \times w_1}$$

که در آن G_1 : مقدار گاز گرم ورودی مرطوب (m^3_N)

w_1 : رطوبت گاز گرم ورودی (g/m^3_N dry gas)

یادآوری ۲) A' (m^3_N) از فرمول زیر به دست می آید :

$$A' = \frac{A}{1 + \frac{29}{18} \times Z}$$

که در آن Z : رطوبت مطلق

A : مقدار هوای ورودی به ازای یک تن ماده خشک (m^3_N)

و A از فرمول زیر به دست می آید :

$$A = G_2 - G_1 - \frac{22.4}{18} \times w$$

که در آن G_2 : مقدار گاز خروجی مرطوب به ازای یک تن ماده خشک ($m^3 N$)

G_1 : مقدار گاز گرم ورودی مرطوب به ازای یک تن ماده خشک ($m^3 N$)

w : مقدار آب تبخیر شده به ازای یک تن ماده خشک (kg)

یادآوری ۳) رطوبت گاز خروجی $w_2 (g/m^3 N)$ از فرمول زیر به دست می آید :

$$w_2 = \frac{w_{gs}}{G_2}$$

که در آن G_2 : مقدار گاز خروجی مرطوب به ازای یک تن ماده خشک ($m^3 N$)

w_{gs} : مقدار بخار در گاز خروجی به ازای یک تن ماده خشک (g)

ب . ۱-۲ در حالتی که گاز ورودی به وسیله امتزاق گرم شده است

در این حالت ، روش محاسبه مطابق زیر است :

ب . ۱-۲-۲ مقدار گاز فروبی خشک به ازای یک تن ماده خشک ($G_2' (m^3 N)$)

$$G_2' = \frac{G_2}{1 + \frac{22.4}{18 \times 1000} \times w_2}$$

که در آن w_2 : رطوبت گاز خروجی ($g/m^3 N$)

G_2 : مقدار گاز خروجی مرطوب به ازای یک تن ماده خشک ($m^3 N$)

ب . ۲-۲-۲ مقدار بخار در گاز فروبی به ازای یک تن ماده خشک ($w_{gs} (kg)$)

$$w_{gs} = \frac{G_2}{1000 + \frac{22.4}{18 \times 1000} \times w_2} \times w_2$$

که در آن w_2 : رطوبت گاز خروجی ($g/m^3 N$)

G_2 : مقدار گاز خروجی مرطوب به ازای یک تن ماده خشک ($m^3 N$)

یادآوری ۴ : w_2 و (m) نسبت هوا از دو فرمول (a) و (b) بدست می آید :

$$(a) \frac{G_2}{1000 + \frac{22.4}{18} \times w_2} \times w_2 = \frac{G_1' \times w_1}{1000} + m + m_f \times \left(\frac{29}{22.4} \times m \times A_0 \times Z + \frac{w}{100} + \frac{9h}{100} \right)$$

$$(b) \frac{G_2}{1 + \frac{22.4}{18 \times 1000} \times w_2} - G_1' = m_f \times \left[(m - 0.21)A_0 + \frac{1.867c}{100} + \frac{0.7s}{100} + \frac{0.8n}{100} \right]$$

که در آن G_2 : مقدار گاز خروجی مرطوب به ازای یک تن ماده خشک (m^3_N)

G_1' : مقدار گاز گرم خشک ورودی به ازای یک تن ماده خشک (m^3_N)

w_1 : مقدار آب در گاز گرم ورودی (g/m^3_N)

m : مقدار آب تبخیر شده به ازای یک تن ماده خشک (kg)

m_f : مقدار سوخت مصرف شده به ازای یک تن ماده خشک (kg or m^3_N)

A_0 : مقدار هوای تنوری به ازای یک کیلوگرم از سوخت ($m^3_N/kg \text{ fuel}$)

Z : رطوبت مطلق

w : درصد آب موجود در سوخت در زمان مصرف

h : درصد هیدروژن سوخت در زمان مصرف

c : درصد کربن سوخت در زمان مصرف

s : درصد گوگرد قابل احتراق سوخت در زمان مصرف

n : درصد نیتروژن سوخت در زمان مصرف

جدول ۵- گرمای ویژه متوسط در فشار ثابت ($kJ/m^3_N \text{ } ^\circ C$)

دما t($^\circ C$)	CO ₂	H ₂	Air	CO	N ₂	O ₂	CH ₄	C ₂ H ₄	H ₂ O	H ₂ O (KJ/kg $^\circ C$)
0	1.610	1.296	1.296	1.300	1.292	1.304	1.543	1.885	1.493	1.931
100	1.710	1.296	1.300	1.300	1.296	1.313	1.618	2.070	1.505	1.942
200	1.710	1.296	1.304	1.304	1.300	1.334	1.756	2.341	1.522	1.948
300	1.869	1.296	1.317	1.317	1.304	1.355	1.890	2.546	1.543	1.956
400	1.936	1.296	1.329	1.329	1.317	1.375	2.015	2.738	1.564	1.965
500	1.994	1.300	1.342	1.342	1.325	1.392	2.132	2.914	1.589	1.977
600	2.049	1.300	1.355	1.355	1.350	1.409	2.249	3.069	1.614	1.990
700	2.095	1.304	1.367	1.371	1.367	1.426	2.358	3.211	1.639	2.003
800	2.136	1.309	1.384	1.388	1.380	1.438	2.462	3.365	1.668	2.023

جدول ۶- گرمای ویژه سوختها و مواد (kJ/kg) (0 to 100 °C)

سوخت مایع نفتی	1.88	لعاب کاشی (بهداشتی)	0.71	آجر	0.74
زغال سنگ قیری (خالص)	1.05	سفال پخته شده	0.76	آجر سیلیس	0.83
کائولن	0.84	سیلیس	0.79	آجر نسوز	0.82
فلدسپار	0.67	سنگ آهک	0.88	آجر منیزی	0.95
کوارتز	0.79	خاک رس	0.79	آهن	0.50
خاک چینی	0.77	خاک دیاتومه	0.89		

ICS: 17.200.10 ; 25.180.01; 73.120

صفحه : ۵۳
