

石灰烧制多少时间

免责声明：上海矿山破碎机网：<http://www.jawcrusher.biz>本着自由、分享的原则整理以下内容于互联网，若有侵权请联系我们删除！

上海矿山破碎机网提供沙石厂粉碎设备、石料生产线、矿石破碎线、制砂生产线、磨粉生产线、建筑垃圾回收等多项破碎筛分一条龙服务。

联系我们：您可以通过在线咨询与我们取得联系！周一至周日全天竭诚为您服务。



更多相关设备问题，生产线配置，设备报价，设备参数等问题

可以**免费咨询**在线客服帮您解答 | 24小时免费客服在线

一分钟解决您的疑惑

点击咨询



石灰烧制多少时间

纯净物的化学式不能臆造，化学式可通过以下途径确定：科学家通过进行精确的定量实验，测定纯净物中各元素的质量比，再经计算得出。书写规则：单质化学式的写法：首先写出组成单质的元素符号，再在元素符号右下角用数字写出构成一个单质分子的原子个数。化合物化学式的写法：首先按正前负后的顺序写出组成化合物的所有元素符号，然后在每种元素符号的右下角用数字写出每个化合物分子中该元素的原子个数。一定顺序通常是指：氧元素与另一元素组成的化合物，一般要把氧元素符号写在右边；氢元素与另一元素组成的化合物，一般要把氢元素符号写在左边；金属元素与另一元素组成的化合物，一般要把非金属元素符号写在右边。有带酸的原子团要读成“某酸某”如“CuSO₄”叫硫酸铜，石灰烧制多少时间还有的要读“氢氧化某”，如“NaOH”叫氢氧化钠。化学式和化合价的关系：根据化学式求化合价 已知物质的化学式，根据化合价中各元素的正负化合价代数和为0的原则确定元素的化合价。标出已知未知化合价：列出式子求解： $(+)\times x + x\times + (-)\times x = 0$ 根据化合价原则，判断化学式的正误，如判断化学式KCO₃是否正确标出元素或原子团的化合价计算正负化合价代数和是否为： $(+)\times + (-)\times = -$ ，所以给出的化学式是错误的，正确的为KCO₃。根据化合价原则，计算原子团中某元素的化合价，如计算NH₄⁺中氮元素的化合价和HPO₄⁻(磷酸二氢根)中磷元素的化合价。

石灰烧制多少时间

由于 NH_4^+ 带一个单位的正电荷，不是电中性的，因此各元素的化合价代数和不为零，而是等于+1。设氮元素的化合价为 x ， $(+1) \times x = +1$ ，所以 NH_4^+ 中，氮元素的化合价为-1。同理 HPO_4^- 带一个单位的负电荷不是电中性的因此各元素的化合价代数和不为零，而是-1。设磷元素的化合价为 y ， $(+1) \times y + (-1) \times 4 = -1$ ，所以 HPO_4^- 中磷元素的化合价为+5。根据化合价原则，确定物质按化合价的排序。

如 H_2S ， S ， SO_2 ， HSO_4^- 四种物质中均含有硫元素，并且硫元素的化合价在四种物质中分别为：-2，0，+4，+6，故这四种物质是按硫元素的化合价由低到高的顺序排列的。

交叉法标上化合价将化合价的绝对值约成最简整数比将整数交叉写在元素符号（或原子团）的右下角根据正负化合价代数和是否为零，检验正误 $(+) \times (+) + (-) \times (-) = (+) + (-) = 0$ 确定化学式的几种方法根据化合价规则确定化学式例：若A元素的化合价为 $+m$ ，B元素的化合价为 $-n$ ，已知 m 与 n 都为质数，求A，B两元素化合后的物质的化学式。解析：由题意知正负化合价的最小公倍数为 $m \cdot n$ ，A的原子个数为 $(m \cdot n)/m=n$ ，B的原子个数为 $(m \cdot n)/n=m$ 答案：所求化学式为 A_nB_m 根据质量守恒定律确定化学式例：根据反应方程式 $\text{XY} + \text{Y} = \text{Z}$ ，确定Z的化学式解析：根据质量守恒定律，反应前后原子种类不变，原子数目没有增减，反应前有两个X原子，四个Y原子，则两个Z分子含有两个X原子和四个Y原子。答案：Z的化学式为 XY_2 利用原子结构特征确定化学式例：X元素的原子核外有个电子，Y元素的原子最外层有个电子，求XY两元素所形成的化合物的化学式。解析：X元素的原子核外有个电子，Y元素的原子最外层有个电子，X原子易得个电子，Y原子易失个电子，根据电子得失相等可求化合物的化学式为 YX 。利用元素质量比确定化学式例：有一氮的氧化物，氮氧两元素的质量比为7，求此氧化物的化学式。利用化学式中所含原子数电子数确定化学式例：某氮氧化合物分子中含有个原子，2个电子，求此化合物的化学式。

烧制石灰

解析：设此化合物的化学式为 N_xO_y ，则 $x+y=x+y$ 解得 $x=1$ ， $y=1$ 答案：所求化学式 NO 。

利用化学式的变形比较元素的原子个数：例：质量相等的 SO_2 和 SO_3 分子中，所含氧原子的个数比为？解析： SO_2 的相对分子质量为64， SO_3 的相对分子质量为80，二者的最小公倍数是320，二者相对分子质量相等时物质的质量相同，转化为分子个数 SO_2 为 $320/64=5$ ， SO_3 为 $320/80=4$ ， SO_2 与 SO_3 质量相同，所以含氧原子的个数比为 $(5 \times 2) : (4 \times 3) = 10 : 12 = 5 : 6$ 。四利用守恒法进行化学式计算：例：由 Na_2S ， Na_2SO_3 ， Na_2SO_4 三种物质构成的混合物中，硫元素的质量分数为 $\frac{1}{6}$ ，则混合物中氧元素的质量分数为？解析：在 Na_2S ， Na_2SO_3 ， Na_2SO_4 中，钠原子与硫原子的个数比是恒定的，都是1，因而混合物中钠硫元

石灰烧制多少时间

素的质量比(或质量分数比)也是恒定的。Na—— $Sx\% = x\%$ 解得 $x = \%$ 混合物中氧元素的质量分数为 $\% - \% = \%$ 。利用平均值法判断混合物的组成找出混合物中各组分的平均值(包括平均相对原子质量平均相对分子质量平均质量平均质量分数等),再根据数学上的平均值原理,此平均值总是介于组成中对应值的最大值与最小值之间,由此对混合物的组分进行推理判断。

例:某气体可能由初中化学中常见的一种或多种气体组成,经测定其中只含C, O两种元素,其质量比为,则该气体可能是?解析:由题给条件知,该气体只含C, O两种元素,而这两种元素组成的气体可能是COCO, O。CO中C, O两种元素的质量比是:, CO中C, O两种元素的质量比是4, O中C, O两种元素的质量比是(因C的质量为)。题中给出该气体中C, O两种元素的质量比是,故符合题意的气体组成为:CO或CO, O或CO, O, CO。

利用关系式法解题技巧:关系式法是根据化学式所包含的各种比例关系,找出已知量之间的比例关系,直接列比例式进行计算的方法。例:多少克(NH) SO与.g尿素CO(NH)所含的氮元素质量相等?设与.g尿素中所含氮元素质量相等的(NH) SO的质量为x(NH) SO——N——CO(NH) $13x.g/13/x = .gx = 93.8$ 化学式前和化学式中数字的含义: 化学式前面的数字表示粒子(原子分子)数目; 离子符号前的数字表示离子的数目; 化学式石一下角的数字表示该粒子中对应原子或原子团的数目; 离子符号右上角的数字表示该离子所带电荷数。考点名称:物质组成元素的质量分数定义:物质中某元素的质量分数,就是该元素的质量与组成物质的各元素总质量之比。公式:某元素的质量分数=如AmBn中A元素的质量分数=若题目给出物质的化学式,又同时知道物质的实际质量,则可根据物质的质量 × 某元素的质量分数=该元素的质量,将其中所含元素的质量求出。

以上内容为魔方格学习社区(mofangge.com)原创内容,未经允许不得转载!与“在石灰窑中烧制生石灰, molCaCO完全分解所需要的能量,可通过完”考查相似的试题有:。

原文地址:<http://jawcrusher.biz/ptsb/05GeShiHuiJxcvk.html>