

## 石灰石主要成分中阳离子是

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](#)



## 石灰石主要成分中阳离子是

问答系统提问回答知识搜索问问搜搜腾讯石灰石阳离子石灰石主要成分中阳离子是?标签石灰石,阳离子、凹凸曼--化学高手进。请按下列要求填空：物质a主要成分的化学式是；物质b主要成分中阳离子是；物质c(CH<sub>3</sub>O)所属类别是该物质中CH<sub>3</sub>O三种元素的质量比是；写出由CO生成物质d的化学反应方程式标出物质e化学式中带点元素的化合价。考点名称：二氧化碳的制取和收集二氧化碳的制取和收集：原理和药品：CaCO<sub>3</sub>+HCl====CaCl<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>O+CO<sub>2</sub>。装置：固液混合不加热发生装置A装置为简易装置，不便于加液体；B，C使用了长颈漏斗，便于添加液体，使用BC装置时应注意，长颈漏斗下端管口应伸入液面以下，防止产生的气体从长颈漏斗逸出；D装置使用了分液漏斗，便于加酸，石灰石主要成分中阳离子是还可以利用活塞控制反应。

实验步骤a检查装置的气密性;b装入石灰石(或大理石);c塞紧双孔塞;d从长颈漏斗中加入稀盐酸;e收集气体;f验满。注意事项：反应物不能用浓盐酸硫酸因为浓盐酸易挥发，会挥发出氯化氢气体，使制得的二氧化碳不纯；硫酸不会挥发，但会生成硫酸钙沉淀，沉淀的硫酸根附着在碳酸钙(或石灰石)表面，使碳酸钙(或石灰石)与酸的接触面积变小，最后反应停止！实验室制取二氧化碳的选择：实验室用大理石或石灰石(主要成分是碳酸钙)和稀盐酸制取二氧化碳。注意：不能选用稀硫酸，因为稀硫酸与碳酸钙反应生成微溶于水的硫酸钙会覆盖在碳酸钙的表面，阻止反应继续进行。

## 主要成分

各组物质反应情况如下表所示：碳酸钠粉末和稀盐酸产生气泡速率很快  
考点名称：安全措施和生活经验安全措施：安全措施是为了达到保障人民生命财产安全维护社会公共秩序稳定防范生产安全事故发生等目的而采取的举措与行动。常见安全措施：生产爆炸物的厂房不建在闹市区；严禁旅客携带易燃易爆物乘车；进入深洞前先做灯火试验；汽车加油站纺织厂严禁烟火；屋里发生液化气泄露，应立关闭阀门，打开门窗通风；火灾自救时，用湿毛巾捂住嘴和鼻子，防止烟尘进入体内，有烟雾的地方要蹲下或匍匐前进等。考点名称：自然界中的碳循环  
碳循环：生物圈中的碳循环主要表现在绿色植物从空气中吸收二氧化碳，经光合作用转化为葡萄糖，并放出氧气(O<sub>2</sub>)。

储存库中的碳，以碳水化合物的形式存在于有机物质中（如岩石中的石油天然气煤），或以无机物的形式存在于矿物碳酸盐中（如碳酸钙）。储存库里的碳，一般情况下是不参加碳循环的，除非岩石被风化，化石燃料被利用，或火山活动将其以CO和CO<sub>2</sub>的形式带到大气中。

在适宜的地质条件下，陆地上的植物积累形成泥炭，这种泥炭可以转变成煤石油天然气和煤被称为化石燃料，是碳的巨大储藏库。碳的循环示意图：产生及消耗二氧化碳的途径：自然界消耗二氧化碳的途径：光合作用自然界产生二氧化碳的途径：主要途径：化石燃料的燃烧 次要途径：呼吸作用，微生物的分解作用  
考点名称：一氧化碳的毒性  
一氧化碳的毒性：一氧化碳进入人体之后会和血液中的血红蛋白结合，进而使血红蛋白不能与氧气结合，从而引起机体组织出现缺氧，导致人体窒息死亡。

常见于家庭居室通风差的情况下，煤炉产生的煤气或液化气管道漏气或工业生产煤气以及矿井中的一氧化碳吸入而致中毒。回答采纳率%--的感言：谢谢其他答案D置换反应回答采纳率33.%--23227怎样制取氢氧化钠注明方程式 -6最佳答案主石灰石主要成分中阳离子是,考点名称：盐的性质盐的定义盐是指由金属离子(或钱根离子)和酸根离子构成的化合物，盐在溶液里能解离成金属离子(或钱根离子)和酸根离子。根据阳离子不同，可将盐分为钠盐钾盐钙盐钱盐等，根据阴离子不同，可将盐分为硫酸盐碳酸盐，硝酸盐等。

生活中常见的盐有：氯化钠(NaCl)，碳酸钠(Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>)碳酸氢钠(NaHCO<sub>3</sub>)碳酸钙和农业生产上应用的硫酸铜(CuSO<sub>4</sub>)。例如胆矾(CuSO<sub>4</sub>·H<sub>2</sub>O)为蓝色，高锰酸钾为紫黑色;含Cu<sup>2+</sup>的溶液一般为蓝色，含Fe<sup>2+</sup>的溶液一般为浅绿色，含Fe<sup>3+</sup>的溶液一般为黄色。盐的溶解性记忆如下钾钠硝钱溶于水快(含K<sup>+</sup>,Na<sup>+</sup>,NH<sub>4</sub><sup>+</sup>,NO<sub>3</sub><sup>-</sup>的盐易溶于水);硫酸盐除钡银钙(含SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>的盐中，Ag<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>,CaSO<sub>4</sub>微溶，BaSO<sub>4</sub>难溶)都易溶;氯化物中银不溶(含Cl<sup>-</sup>的盐中，AgCl不溶于水，其余一般易溶于水);

## 石灰石主要成分中阳离子是

碳酸盐溶钾钠钱含CO<sup>-</sup>的盐，NaCO(NH)COKCO易溶，NaCO微溶，其余难溶。盐的化学性质盐石灰石主要成分中阳离子是,考点名称：化学反应方程式的计算利用化学方程式的简单计算：.理论依据：所有化学反应均遵循质量守恒定律，根据化学方程式计算的理论依据是质量守恒定律。

例如镁燃烧的化学方程式为Mg+OMgO，其中各物质的质量之比为， $m(\text{Mg})m(\text{O})n(\text{MgO})=48380=35$ 。有关化学方程式的计算：含杂质的计算，在实际生产和实验中绝对纯净的物质是不存在的，因此解题时把不纯的反应物换算成纯净物后才能进行化学方程式的计算，而计算出的纯净物也要换算成实际生产和实验中的不纯物。气体密度（g/L）=纯度=×00%=×00%=-杂质的质量分数纯净物的质量=混合物的质量×纯度综合计算：.综石灰石主要成分中阳离子是,考点名称：离子符号的意义及写法离子的定义：带电的原子或原子团叫离子。

## 阳离子是

离子的分类：阳离子：带正电荷的原子或原子团，如K+NH+阴离子：带负电荷的原子或原子团，如Cl-SO<sub>2</sub><sup>-</sup>。钠与氯气反应时，每个钠原子失去个电子形成钠离子(Na<sup>+</sup>)，每个氯原子得到个电子形成氯离子(Cl<sup>-</sup>)，Na<sup>+</sup>与Cl<sup>-</sup>由于静电作用而结合成化合物氯化钠（NaCl）从原子结构示意图分析Na<sup>+</sup>，Cl<sup>-</sup>的形成过程：离子的表示方法——离子符号在元素符号的右上角用“+”，“-”号表示离子的电性，数字表示离子所带的电荷，先写数字后写正负号，当数字为1时，省略不写。

原子团 有一些物质如Ca(OH)，CaCO等，石灰石主要成分中阳离子是们中的一些原子集团如OH-CO<sup>-</sup>，常作为一个整体参加反应，这样的原子集团，叫做原子团，又叫做根。

用化学符号填空：空气中含量最多的气体石灰石的主要成分“稻花香”中的酒精能促进骨骼生长的钙离子据魔方格专家权威分析，试题“用化学符号填空：空气中含量最多的气体石灰石的主要成分”主要考查你对离子符号的意义及写法，化学式的写法和意义等考点的理解。初中化学中的原子团除铵根(NH<sup>+</sup>)在化学式前面部分外，其他原子团在化学式的后一部分一般命名“xx根”，如下面画线部分为原子团NHCl(铵根)NaCO(碳酸根)KSO(硫酸根)NaOH(氢氧根)KNO(硝酸根)KMnO(高锰酸根)KMnO(锰酸根)KClO(氯酸根)NHNO(铵根，硝酸根)其他原子团有SO<sup>-</sup>(亚硫酸根)NO<sup>-</sup>(亚硝酸根)，HSO<sup>-</sup>(亚硫酸氢根)，HPO<sup>-</sup>(磷酸二氢根)等。关系式阳离子所带正电荷数=原子失去电子数=质子数-核外电子数阴离子所带负电荷数=原子得到电子数=核外电子数-质子数考点名称：化学式的写法和意义概念：用元素符号和数字的组合表示物质组成的式子，叫做化学式。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： $(+) \times x + x \times x + (-) \times x = x = +$  根据化合价原则，判断化学式的正误，如判断化学式 $KCO$ 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： $(+) \times x + (-) \times x = -$ ，所以给出的化学式是错误的，正确的为 $KCO$ 。

根据化合价原则，计算原子团中某元素的化合价，如计算 $NH_4^+$ 中氮元素的化合价和 $HPO_4^{2-}$ (磷酸二氢根)中磷元素的化合价。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+设氮元素的化合价为 $x$  $x + (+) \times x = +x = -$ 所以在 $NH_4^+$ 中，氮元素的化合价为-。同理 $HPO_4^{2-}$ 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-设磷元素的化合价为 $y$  $(+) \times y + (-) \times x = -y = +$ 所以在 $HPO_4^{2-}$ 中磷元素的化合价为+。根据化合价原则，确定物质按化合价的排序。如 $HS$ ， $S$ ， $SO$ ， $HSO$ 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： $-$ ， $0$ ， $+$ ， $+$ ，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，检验正误 $(+) \times x + (-) \times x = (+) + (-) =$ 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 $A_n B_m$ 根据质量守恒定律确定化学式例：根据反应方程式 $XY + Y = Z$ ，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。

原文地址：<http://jawcrusher.biz/ptsb/U5tGShiHuiTK8gq.html>