

2005-2006天津一中高三年级第三次化学月考 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao\\_ti2020/105/2021\\_2022\\_2005-2006\\_E5\\_c65\\_105730.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/105/2021_2022_2005-2006_E5_c65_105730.htm) 化学相对原子质量：H 1 O 16 Na 23 C 12 K

39 Ca 40一．选择题：（每小题只有一个正确答案，请将正确答案涂在机读卡上）1. “在火星上找到水存在的证据” 位居

《Science》杂志评出的2004年10大科技突破之首。下列关于水的说法中错误的是 A．水是生命活动必不可少的物质 B．水是由极性键构成的极性分子 C．水是一种极弱的电解质，温度越高电离程度越大 D．高效催化剂可使水分解获得氢气，同时释放能量

2．下列生活中的现象，不涉及化学变化的是 A．用干冰进行人工降雨 B．用糯米酿造甜酒 C．用过氧乙酸杀菌消毒 D．绿色植物的光合作用

3．下列物质中属于纯净物的是 由同种元素组成的物质 具有固定熔沸点的物质 由相同种类和相同数目的原子组成的分子 只由一种元素的阳离子与另一种元素阴离子组成的物质 在氧气中燃烧，只生成二氧化碳的物质 只含有一种分子的物质 A． B．

C． D． 4．下列分子中，只有三个原子处于同一平面的是 A．C<sub>6</sub>H<sub>6</sub> B．(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>C=CH<sub>2</sub> C．HC CCH<sub>3</sub> D．CH<sub>2</sub>C<sub>125</sub>

5．下列有关CO<sub>2</sub>的实验中，只能证明CO<sub>2</sub>的物理性质的实验是 6．有pH相同的三种一元酸HA、HB、HC

各20mL，与过量的镁反应后，产生氢气的质量为

：HC>HB=HA，有以下说法，不正确的是 A．开始时反应速率相同 B．HC的酸性最弱 C．反应消耗镁的质量

为HC>HB=HA D．相同物质的量浓度的溶液，碱性大小为NaC

7．以N<sub>A</sub>表示阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的

是A . 0.1mol H<sub>3</sub>O 中含有NA个电子 B . 标准状况下  
 , 11.2LO<sub>3</sub>中含有NA个氧原子C . 2g 2H<sup>218</sup>O中含有NA个中子  
 D . 84gNaHCO<sub>3</sub>晶体中含有NA个CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>8 . 下列离子方程式  
 中正确的是 A . NH<sub>4</sub>HSO<sub>4</sub>溶液中加入少量NaOH : NH<sub>4</sub><sup>+</sup> OH<sup>-</sup>  
 = NH<sub>3</sub>H<sub>2</sub>O B . 饱和石灰水与醋酸溶液混合 : Ca(OH)<sub>2</sub>  
 2CH<sub>3</sub>COOH = Ca<sup>2+</sup> 2CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup> 2H<sub>2</sub>O C . 氢氧化镁溶于稀硫酸 : Mg(OH)<sub>2</sub> 2H<sup>+</sup> = Mg<sup>2+</sup> 2H<sub>2</sub>O D . 氯气通入Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>溶液中  
 : Cl<sub>2</sub> SO<sub>3</sub><sup>2-</sup> + H<sub>2</sub>O = SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> + 2HCl 9 . 下列说法中不正确的是

是tx 质子数相同的粒子一定属于同种元素 ; 同位素的性质几乎完全相同 ; 质子数相同 , 电子数也相同的粒子 , 不可能是一种分子和一种离子 ; 电子数相同的粒子不一定是同一种元素 ; 一种元素只能有一种质量数 ; 某种元素的相对原子质量取整数 , 就是其质量数。 A . B .

C . D . 10 . 下列各组物质只用水不能鉴别开的是 A . 硫酸铜 碳酸钠 碳化钙三种固体 B . 甲醇 乙醛 苯三种液体 C . 苯 乙醇 四氯化碳三种液体 D . 氢氧化钠 硝酸铵 氯化钠三种固体 11 . 已知蓄电池在充电时作电解池 , 放电时作原电池。铅蓄电池上有两个接线柱 , 一个接线柱旁标有“+”, 另一个接线柱旁标有“-”。关于标有“+”的接线柱 , 下列说法中正确的是 A . 充电时作阳极 , 放电时作正极 B . 充电时作阳极 , 放电时作负极 C . 充电时作阴极 , 放电时作负极 D . 充电时作阴极 , 放电时放正极 12 . 下列说法或表示正确的是 A . 等量的硫蒸气和硫固体分别完全燃烧 , 后者放出热量多 B . 由C(石墨) C(金刚石) ; H = 1.9KJmol<sup>-1</sup> 可知 , 金刚石比石墨稳定 C . 在稀溶液中 : H<sup>+</sup> OH<sup>-</sup> == H<sub>2</sub>O ; H = -57.3 kJmol<sup>-1</sup> , 若将含0.5 mol H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>的浓H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>溶液与

含1 mol NaOH的NaOH溶液混合时，放出的热量大于57.3 kJ  
 . 在101kPa时，2 g H<sub>2</sub>完全燃烧生成液态水，放出285.8 kJ热量  
 . 氢气燃烧的热化学方程式为： $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ ；  $\Delta H = -285.8 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$   
 . 常温下用铂电极电解2L含KCl和KNO<sub>3</sub>的混和溶液一段时间，若导线上通过了n mol电子的电量，电解前后溶液的体积变化忽略不计，则溶液中pH与n的关系 A .  
 pH=-lg B . pH=14 lg C . pH=-lg2n D . pH=14-lg 14 . 将20mL  
 0.3molL<sup>-1</sup>氯化铵溶液与20mL 0.1molL<sup>-1</sup>氢氧化钡溶液混合，则混合溶液中各离子浓度的大小顺序是 A . c(Cl<sup>-</sup>)>c(Ba<sup>2+</sup>)>c(OH<sup>-</sup>)>c(NH<sub>4</sub><sup>+</sup>) B . c(Cl<sup>-</sup>)>c(NH<sub>4</sub><sup>+</sup>)>c(Ba<sup>2+</sup>)>c(OH<sup>-</sup>) C . c(Ba<sup>2+</sup>)>c(Cl<sup>-</sup>)>c(OH<sup>-</sup>)>c(NH<sub>4</sub><sup>+</sup>) D . c(Cl<sup>-</sup>)>c(OH<sup>-</sup>)>c(NH<sub>4</sub><sup>+</sup>)>c(Ba<sup>2+</sup>)  
 15 . 某温度下0.1mol/L的某酸式盐NaHA的溶液呈酸性，此溶液中下列关系一定正确的是 A. 溶液的pH=1 B.  $C(\text{H}^+) \cdot C(\text{OH}^-) = 10^{-14}$  C.  $C(\text{Na}^+) = 0.1 \text{ mol/L}$   $C(\text{A}^{2-})$  D.  $C(\text{H}^+) \cdot C(\text{Na}^+) = C(\text{HA}^-) \cdot C(\text{A}^{2-}) \cdot C(\text{OH}^-)$   
 16 . 分子式为C<sub>10</sub>H<sub>20</sub>O<sub>2</sub>的有机物A，能在酸性条件下水解生成有机物C和D,且C在一定条件下可转化成D,则A的结构简式有 A .2种 B .3种 C .4种 D .5种  
 17 . 某有机物中只含有C、H、N三种元素，以n(C)、n(N)分别表示C、N的原子数目，则H原子数最多为 100  
 Test 下载 频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问  
[www.100test.com](http://www.100test.com)