

## 学而思 2012 学年初三化学

### 中考满分冲刺班入学测试题

姓名	所在学校	答题计时	答对题量

**试卷说明：**测试时间是 15 分钟，请在规定时间内独立完成！答案完全正确的得分，多

解、漏解、错解都不得分。

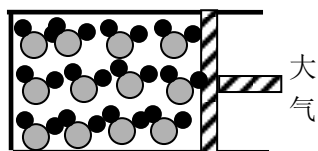
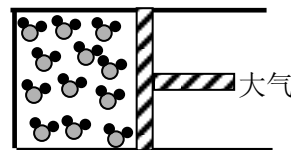
1. 下列变化过程中只发生物理变化的是（ ）

- A. 用燃烧法区别羊毛和合成纤维      B. 气球充气过多爆炸  
C. 以大米、高粱、小麦等粮食为原料酿酒      D. 铜制品在潮湿的空气中变成铜绿

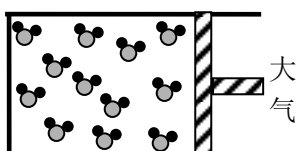
2. 下列说法错误的是（ ）

- A. 木炭在氧气中剧烈燃烧，生成黑色固体  
B. 硫在空气中燃烧，生成有刺激性气味的气体  
C. 铁丝在氧气中燃烧时，火星四射  
D. 蜡烛燃烧的产物能使澄清石灰水变浑浊

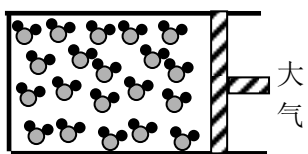
3. 右图表示封闭在某容器中的少量液态水的微观示意图(该容器的活塞可以左右移动)。煮沸后，液态水变成水蒸气。在这一过程中，发生的变化是（ ）



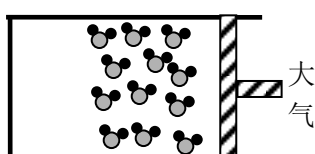
A. 水分子本身变大



B. 水分子之间的间隔变大



C. 水分子的数目增多



D. 水分子受热都跑到容器的一端

4. 冲洗照片时，需将底片浸泡在大苏打（ $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ ）溶液中，使影像固定下来，这一过程叫“定影”。大苏打中硫元素的化合价为（ ）

- A. 0      B. +2      C. +4      D. +6

5. 下列有关  $\text{CO}_2$  的说法，不正确的是（ ）

- A.  $\text{CO}_2$  可使人中毒      B. 干冰可用于人工降雨  
C. “碳酸水”的 pH 小于 7      D. 大气层中  $\text{CO}_2$  过多会造成“温室效应”

6. 下列化学方程式完全正确的是 ( )

- A. 天然气燃烧  $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- B. 处理污水中的硫酸  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- C. 二氧化碳气体的检验  $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- D. 稀硫酸除铁锈  $2\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Fe}_2\text{O}_3 = 2\text{FeSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

7. 在一密闭容器中，有甲、乙、丙、丁四种物质，在一定的条件下，充分反应，测得反应前后各物质质量如下表：

物质	甲	乙	丙	丁
反应前质量(g)	4	1	42	10
反应后质量(g)	待测	20	6	31

反应后，甲的“待测”值应为 ( )

- A. 10      B. 8      C. 4      D. 0

8. 根据金属活动性顺序分析，下列描述或判断错误的是 ( )

- A. 常温下，在空气中金属镁比铁容易氧化
- B. 在氧气中灼烧时，铁丝比铜丝反应剧烈
- C. 与同样盐酸反应时，锌片比铁片反应剧烈
- D. 铜活动性较弱，故铜不能与硝酸银溶液反应

9. 盐酸、稀硫酸在水溶液中都能产生  $\text{H}^+$ ，故有许多共同的性质。下列有关叙述正确的是 ( )

- A. 打开盛有浓盐酸和浓硫酸的试剂瓶瓶塞，在瓶口都有白雾
- B. 稀盐酸和稀硫酸都可用于除铁锈
- C. 浓盐酸、浓硫酸都可用来干燥氧气
- D. 在稀盐酸、稀硫酸中滴加氢氧化钡溶液，都有白色沉淀

10. 只用紫色石蕊试液就可将三种溶液区分开的有 ( )

- A.  $\text{NaCl}$        $\text{HCl}$        $\text{NaOH}$
- B.  $\text{NaOH}$        $\text{K}_2\text{SO}_4$        $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- C.  $\text{HNO}_3$        $\text{Ba}(\text{OH})_2$        $\text{H}_2\text{SO}_4$
- D.  $\text{BaCl}_2$        $\text{NaOH}$        $\text{CuSO}_4$