

大连市2013年初中毕业升学模拟试卷(九)

化学

相对原子质量: H—1 C—12 O—16 Cl—35.5 Ca—40

一、选择题(本题共15小题,每小题1分,共15分)

说明:每小题只有一个选项符合题意。

1. 生活中的下列物质,属于溶液的是

- A. 石灰乳 B. 蒸馏水 C. 牛奶 D. 白醋

2. 人体缺少必要的微量元素易得病,因摄入量不足而患贫血症的是

- A. 锌 B. 铁 C. 碘 D. 氟

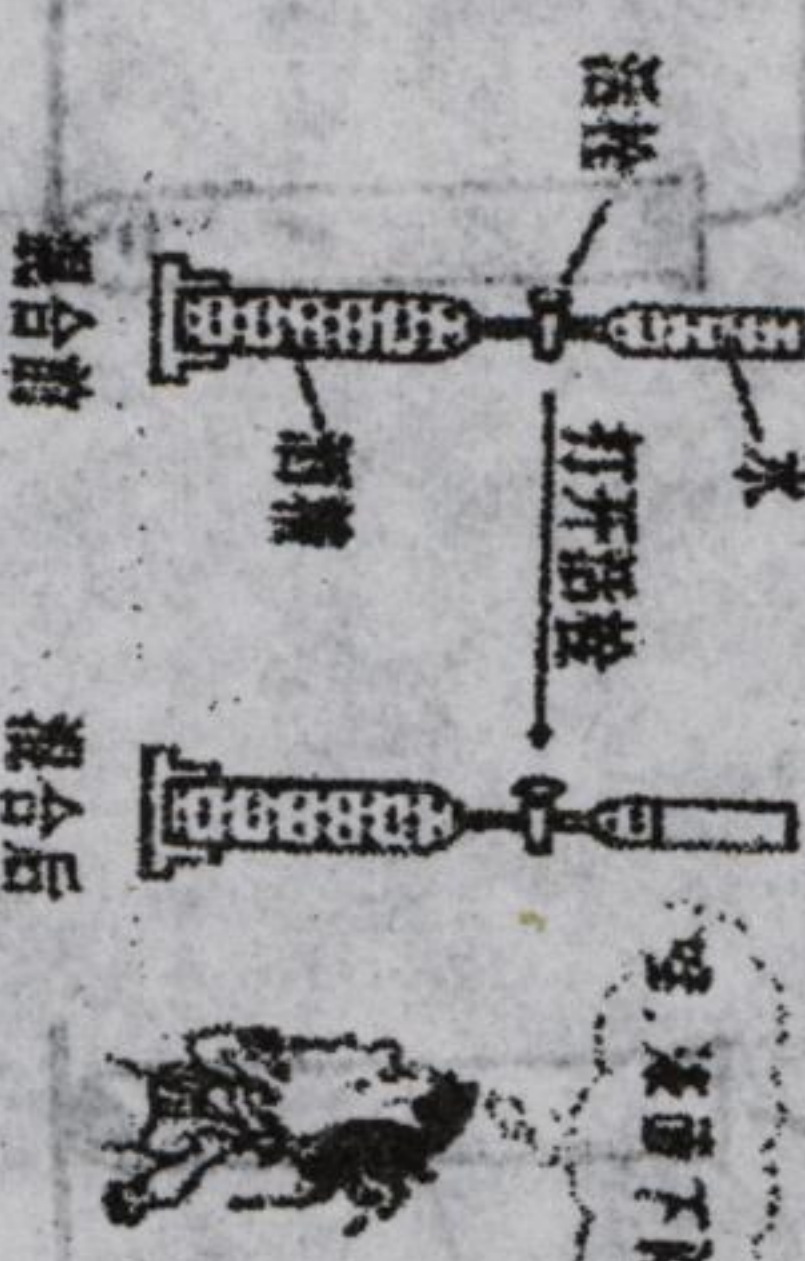
3. 构成原子的下列粒子中,不显电性的是

- A. 中子 B. 质子 C. 电子 D. 原子核

4. 下列实验现象的叙述中,正确的是

- A. 红磷在空气中燃烧产生无色气体
B. 铁丝在氧气中燃烧产生白色固体
C. 碳在氧气中燃烧比在空气中剧烈
D. 硫在氧气中燃烧产生微弱淡蓝色火焰

5. 右图实验主要说明



A. 分子很小
B. 分子是不断运动的
C. 分子间是有间隔的
D. 分子可以分成原子

6. 在 $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{S}\downarrow + \text{X}\uparrow + \text{H}_2\text{O}$, 推断 X 的化学式为

- A. SO_3 B. H_2S C. O_2 D. SO_2

7. 下列各组物质中,都是由分子构成的是

- A. 氧气、氦气 B. 水、氢气 C. 氯化钠、铜 D. 氯化钠、水

8. 化石燃料等不可再生能源将日趋枯竭,我们在利用能源时应树立“一要节约能源,二要开发利用新能源”的观点。下列措施中,不是从这一观点出发的是

- A. 研制太阳能汽车
B. 汽车使用无铅汽油
C. 汽车推广使用乙醇汽油
D. 改进发动机结构使燃料充分燃烧

9. 对于 Na 和 Na^+ 两种粒子的叙述,正确的是

- A. 两种粒子的核电荷数不同
B. 两种粒子的质量相差很大
C. 两种粒子的核外电子数相等
D. 两种粒子的化学性质不同

10. 苹果酸的化学式为 $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_5$, 下列说法中错误的是

- A. 苹果酸是一种有机物
B. 苹果酸中碳、氢、氧三种元素的质量比为 4:6:5
C. 每个苹果酸分子由 4 个碳原子、6 个氢原子、5 个氧原子构成
D. 胃酸过多的人不宜饮用苹果酸饮料

11. 一定体积空气分别进行下列处理(假设都充分反应),得到气体体积最小的是

- A. 通过足量的浓硫酸
B. 通过足量的灼热的铜网
C. 通过足量的灼热的木炭
D. 通过足量的氢氧化钠溶液

12. “石墨炸弹”爆炸后释放出大量纤维状的石墨,它们覆盖在发电厂的设备上,造成设备短路而停电。这是利用了石墨具有

- A. 润滑性 B. 导电性 C. 稳定性 D. 可燃性

13. 向草木灰浸取液中滴入酚酞试液,溶液呈红色,则该溶液的 pH 为

- A. 大于 7 B. 小于 7 C. 等于 7 D. 小于 3

14. 年久的金属制品表面会有锈渍,有时需要用稀盐酸(或稀硫酸)来清洗。清洗下列合金制品时(括号内为组成该合金的单质),可长时间浸泡在稀盐酸中的是

- A. 黄铜(铜、锌) B. 不锈钢(铁、铬、镍)
C. 青铜(铜、锡) D. 18K 黄金(金、银、铜)

15. 下列关于塑料说法中,错误的是

- A. 使用塑料制品消耗石油资源
B. 塑料属于有机合成材料
C. 大部分塑料能与酸或碱反应
D. 塑料的分类是回收和再利用的一大障碍

二、填空题(本题共5小题,每空1分,共25分)

16. 镁元素是一种重要的金属元素。

(1) 镁元素在周期表中表示如右图,镁原子的核电荷数为 ①, 镁的相对原子质量为 ②, 镁原子在化学反应中易(填“得到”或“失去”) ③ 电子。

12	Mg
镁	24.31

(2) 虽然镁合金(约含镁 80%) 的密度只有 $1.8\text{g}/\text{cm}^3$, 但 较 大, 因此, 镁合金被大量用于制造火箭、导弹和飞机的部件等。

(3) 由于镁燃烧时产生 , 因此常用来制造照明弹。

17. 有 x、y、z 三种物质的溶解度曲线, 如右图所示。

(1) 溶解度随温度的升高而降低的是 。

(2) y 的溶解度在 $^{\circ}\text{C}$ 与 x 的溶解度相等。

(3) 在三种物质饱和溶液中, 温度在 范围内, y 的溶质质量分数最大。

(4) 在 $t_3^{\circ}\text{C}$ 时, 若 x、y、z 三种物质的饱和溶液, 降温到 $t_2^{\circ}\text{C}$, 则三种溶液的溶质质量分数的关系是 。

(5) 在 $t_1^{\circ}\text{C}$ 时, 有 x 的饱和溶液 100g, 其中含水 8g。

18. 一些液体的 pH 如下:

液体	血浆	胃液	药物碱性水
pH	7.4	1.2	13.6

(1) 上述液体中, 两两混合后 pH 不可能为 7 的是 。

(2) 人体如果剧烈运动, 会产生更多的 CO_2 而溶于血浆, 血浆的 pH 将(填“变大”“变小”或“不变”) 。

(3) 如果人大量喝水, 胃液的(填“酸”或“碱”) 性会减弱。