

大连市2013年初中毕业升学模拟试卷(七)

化学

相对原子质量: C—12 O—16 Na—23 Cl—35.5 Ca—40 Ag—108

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。

- 下列变化中,属于化学变化的是
A. 山体滑坡 B. 香水挥发 C. 榨取橙汁 D. 光合作用
- 下列物质中,属于有机物的是
A. 纯碱 B. 食盐 C. 一氧化碳 D. 葡萄糖
- 我省的岫岩县盛产玉石,闻名遐迩。其中有一种硬玉的主要成分为 $\text{NaAl}(\text{Si}_2\text{O}_6)$ 。下列说法正确的是
A. 硬玉是一种纯净物 B. 硅元素的化合价为+4价
C. 硬玉含有10个原子 D. 硬玉由钠、铝、硅、氧四种元素构成
- 有些食品包装盒需要放入既能起到干燥作用,又能起到防止食物氧化作用的小袋,该小袋中适宜装入
A. 食盐 B. 生石灰 C. 铁粉 D. 铝粉



- 下列场所中,可以不贴右图标示的是
A. 石灰厂 B. 纺织厂 C. 炼油厂 D. 煤矿井下
- 生活中我们使用的电线一般都是用铜制而不用银制。其主要原因是
A. 铜的密度比银小 B. 铜的导电性比银强
C. 铜的耐腐蚀性比银强 D. 铜的价格比银低
- 某同学在实验室要用自来水制取500mL的纯水,它应该选择的方法是
A. 沉淀 B. 过滤 C. 吸附 D. 蒸馏
- 下列变化过程中,分子间距离减小的是
A. 水分蒸发 B. 水结成冰 C. 氨气液化 D. 干冰升华
- 稀硝酸与铜发生如下反应: $8\text{HNO}_3 + 3\text{Cu} = 3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{X} + 4\text{H}_2\text{O}$ 。则X的化学式为
A. NO B. NO_2 C. N_2O_3 D. NH_3
- “食盐易溶于水,难溶于汽油”。通过这一现象说明影响物质溶解能力的因素是
A. 溶质状态 B. 溶剂性质 C. 溶剂性质 D. 溶解温度
- 舟山海岛战士饮用雨水半年后普遍感到乏力。其原因是雨水与矿泉水相比缺少
A. 蛋白质 B. 糖类 C. 维生素 D. 无机盐
- 人体缺氟易患的病症是
A. 龋齿 B. 氟斑牙 C. 佝偻病 D. 贫血
- 小颖在家里测定了一些液体的pH,她的测定或记录一定有误的是
A. 雨水 pH=5 B. 白醋 pH=12
C. 蒸馏水 pH=7 D. 石灰水 pH=13

14. 某元素粒子的结构特征如下:

结 构	质子数	电子数	核外电子层数	最外层电子数
特征描述	11	10	2	8

根据上述信息,下列关于该粒子的判断正确的是

- 该粒子属于阴离子
A. 该粒子属于阴离子 B. 该粒子带有一个单位的正电荷
C. 该元素是稀有气体元素 D. 该元素的原子容易得到电子
- 氢氧化钠与氢氧化钙,具有的共同点是
A. 都可用作建筑材料 B. 都能检验二氧化碳
C. 都可以用做干燥剂 D. 都能中和酸性溶液
- 填空题(本题共5小题,每空1分,共25分)
16. 三大有机合成材料是指塑料、合成纤维和①。废弃塑料带来的环境问题一般称为②,为解决这一问题你认为研制新型塑料的发展方向是③。纤维可分为天然纤维和合成纤维,其中棉花、④等属于天然纤维,锦纶、⑤等属于合成纤维。
- 钢铁制品的保护措施之一是在表面形成保护层,在做保护层之前需对表面进行除油、除锈处理。
(1) 在除油污时有时用到汽油,汽油的作用是①;要除去钢铁表面的铁锈,反应的化学方程式为②。
(2) 有一种保护层是将钢铁制品氧化在其表面形成蓝色的氧化膜,氧化膜能防止钢铁制品生锈的原因是①,该氧化膜的成分与铁丝在空气中燃烧的产物相同,其化学式为②。

18. 某活动小组收集集刚降到地面的雨水样品,每隔5分钟测一次pH。其数据如下表:

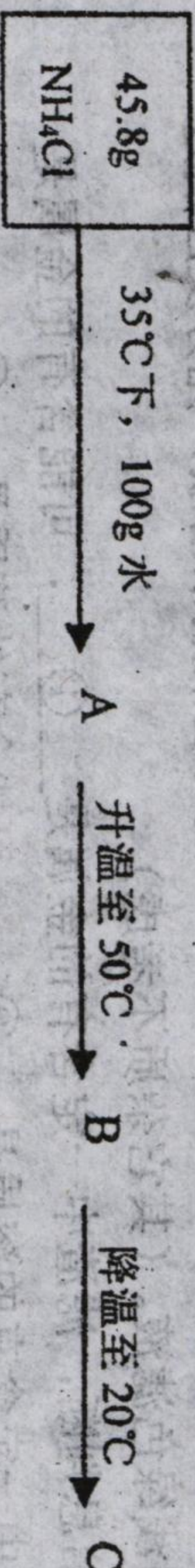
测定时刻	5:00	5:05	5:10	5:15	5:20	5:25
pH	4.82	4.81	4.80	4.78	4.76	4.76

- 该雨水属于酸雨,原因是①,在测定的时间内雨水的酸性(填“增强”、“减弱”或“不变”)②。
(2) 要证明该雨水显酸性,除测定其pH外,还可以采用的方法是。
(3) 该雨水对当地造成的危害是(写一点)①,应采取的措施是(写一点)②。

19. 氯化铵的溶解度如下表。

温度/℃	20	30	40	50
溶解度/g	37.2	41.4	45.8	50.4

在35℃下,将100g水加到45.8g的氯化铵中得到溶液A,然后改变温度,见下列操作:



- 在A、B、C三种溶液中,属于饱和溶液的是①;溶液的溶质质量分数最小的是②;若使上述不饱和溶液变为饱和溶液,至少加入③g氯化铵。