

2022年福建省漳州市龙海二中中考一模化学专题训练

1. 选择题

下列物质属于纯净物的是 ()

A. 生铁 B. 钢 C. 赤铁矿 D. 金刚石

2. 选择题

不法分子常常用金光闪闪的“金元宝”(铜锌合金)来蒙骗人们, 下列鉴别方法中错误的是 ()

A. 加盐酸 B. 测密度 C. 用火烧 D. 看颜色

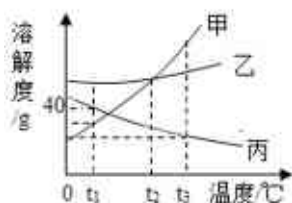
3. 选择题

下面物质中, 不能用金属和酸直接反应得到的是 ()

A. $MgCl_2$ B. $Al_2(SO_4)_3$ C. $ZnCl_2$ D. $Fe_2(SO_4)_3$

4. 选择题

如图是甲、乙、丙三种固体物质的溶解度曲线, 下列说法错误的是 ()



A. $t_2^{\circ}C$ 时, 甲、乙两种物质的溶解度相等

B. 丙的溶解度随温度的升高而降低

C. 分别将 $t_3^{\circ}C$ 时甲、乙、丙的饱和溶液降温至 $t_1^{\circ}C$, 则所得的三种溶液中溶质的质量分数大小关系是乙>甲>丙

D. $t_1^{\circ}C$ 时, 丙的饱和溶液中溶质的质量分数为40%

5. 选择题

下列有关溶液的叙述正确的是 ()

A. 稀溶液一定是不饱和溶液

B. 饱和溶液就是不能再溶解任何物质的溶液

C. 溶质的溶解度都随着温度的升高而增大

D. 溶质在溶解过程中, 有的放出热量, 有的吸收热量

6. 选择题

配制50 g溶质的质量分数为6%的氯化钠溶液, 不需要的仪器是

A. 蒸发皿 B. 玻璃棒 C. 烧杯 D. 量筒

7. 选择题

向 $ZnSO_4$ 和 $CuCl_2$ 的混合溶液中加入过量的铁粉, 充分反应后, 过滤、洗涤、干燥得到滤渣, 该滤渣中含有的金属是 ()

A. Zn、Fe B. Zn、Cu C. Fe、Cu D. Zn、Fe、Cu

8. 填空题

完成金属活动性顺序并填写所缺的元素符号:

K Ca Na Mg ____ Zn ____ Sn Pb (H) ____ Hg ____ Pt Au