

大连市 2012 年初中毕业升学考试试测 (一)

化学参考答案及评分标准

、选择题 (本题共 15 小题, 每小题 1 分, 共 15 分)

C 34.D 35.A 36.D 37.D 38.B 39.D 40.A 41.B 42.A 43.C 44.B

B 46.C 47.A

、填空题 (本题共 5 小题, 每空 1 分, 共 24 分)

(1) ①煤 ②不可 ③天然气

(2) ①石油 ②改用清洁能源 (合理答案均可)

①6 ②1:2 ③7:1 ④32

①O₂、H₂O ②喷漆 (合理答案均可) ③Fe₂O₃+6HCl=2FeCl₃+3H₂O ④耐

⑤铝与氧气反应表面生成致密的氧化铝保护膜

(1) NaCl (2) 36 (3) 加入硝酸钾 (合理答案均可) (4) 冷却

(1) 4P+5O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2P₂O₅ 化合反应

(2) Fe+CuSO₄=FeSO₄+Cu 置换反应

(3) Na₂CO₃+Ca(OH)₂=CaCO₃↓+2NaOH 复分解反应

简答题 (本题共 5 小题, 共 25 分)

(1) 土壤 (或水) (1 分)

(2) 汞原子不断运动 (1 分); 汞原子有毒 (1 分)。硫分子分解成硫原子, 硫原子和汞原子重新组合成硫化汞分子 (1 分)。

(1) 水蒸发吸热, 使炭的温度降低到着火点以下 (1 分), 水蒸气使炭与空气隔绝 (1 分)。

(2) 雾化后, 油与氧气的接触面积增大, 燃烧更剧烈 (1 分)。而燃烧放热使细小的水滴急速气化, 又将油分散成更小的液滴, 因此油燃烧得越来越旺 (1 分)。

(1) ①A (1 分) ②2KMnO₄ $\xrightarrow{\Delta}$ K₂MnO₄+MnO₂+O₂↑ (1 分)

(2) ①B (1 分) ②2H₂O₂ $\xrightarrow{\text{MnO}_2}$ 2H₂O+O₂↑ (1 分)

(3) ①D (或 E) (1 分) ②氧气不易溶于水 (或氧气的密度比空气的略大) (1 分)

(1) ①充分灼烧 (或加热) (1 分) ②稀硫酸 (1 分)

(2) 在溶液 C 中加入过量的锌粉, 过滤 (1 分); 在滤渣中加入适量的稀硫酸, 过滤得到铜 (1 分); 将两份滤液合并, 蒸发结晶得到硫酸锌晶体 (1 分)。

(3) 用氢氧化钠溶液吸收灼烧产生的气体 (1 分)

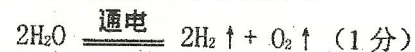
(1) 化学反应前后原子种类、数目不变 (1 分), 草酸中 H、C、O 原子个数比为 2:2:4, 按 H、C 完全转化, 生成 CO 和 H₂O 中 H、C、O 原子个数比为 2:2:3 (其它合理表述也可)

(2) 不能。加热时部分草酸气化, 草酸蒸气与氢氧化钙反应生成草酸钙白色沉淀

(3) ①使草酸蒸气冷凝 (1 分) ②H₂C₂O₄ $\xrightarrow{\Delta}$ CO₂↑+CO↑+H₂O (1 分)

四、计算题 (本题 6 分)

58. 解: (1) 设被电解的水的质量为 x



36 4

x 0.4 g

$$36/x = 4/0.4 \text{ g} \quad (1 \text{ 分}) \quad x = 3.6 \text{ g} \quad (1 \text{ 分})$$

(2) 50 g × 8% = 4 g (1 分)

$$50 \text{ g} - 3.6 \text{ g} = 46.4 \text{ g} \quad (1 \text{ 分})$$

$$4 \text{ g} / 46.4 \text{ g} \times 100\% = 8.6\% \quad (1 \text{ 分})$$

答: 被电解的水的质量是 3.6 g。电解后硫酸溶液的溶质质量分数是 8.6%。