

2022湖北高二上学期人教版(2022)高中化学期末考试

1.

化学与工农业生产、人类生活密切相关，下列说法不正确的是（ ）

- A. 煤、石油、天然气是不可再生能源，风能、生物质能、沼气是可再生资源
- B. 日常生活中可用纯碱溶液除厨房物体表面的油污
- C. 纽扣银锌电池体型小，含有害物质少，用后不用分类回收，可以随意处理
- D. 可用 Na_2S 、 H_2S 作沉淀剂，除废水中 Cu^{2+} 、 Hg^{2+}

2.

下列判断正确的是（ ）

- A. 强电解质溶液的导电能力一定比弱电解质溶液强
- B. 中和等体积等物质的量浓度的盐酸和醋酸，所需氢氧化钠相同
- C. 如果盐酸的浓度是醋酸的浓度的两倍，则盐酸的氢离子浓度也是醋酸的两倍
- D. 物质的量浓度相同的磷酸溶液和磷酸钠溶液中所含磷酸根离子的物质的量相同

3.

下列关于化学反应中能量变化的说法正确的是（ ）

- A. 化学反应中能量变化的本质原因是反应物的总能量和生成物的总能量不同
- B. 同温同压下， $\text{H}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) = 2\text{HCl}(\text{g})$ 在光照条件下和在点燃条件下的 ΔH 不同
- C. 在 25°C 、 101KPa ， $1\text{mol S}(\text{s})$ 和 $2\text{mol S}(\text{s})$ 的燃烧热相等
- D. 一定条件，将 0.5mol N_2 和 1.5mol H_2 置于密闭容器中充分反应生成 $\text{NH}_3(\text{g})$ ，放热 19.3 kJ ，其热化学方程式为： $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g}) \Delta H = -38.6\text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

4.

反应 $\text{A}(\text{g}) + 3\text{B}(\text{g}) = 2\text{C}(\text{g}) + 2\text{D}(\text{g})$ 在四种不同情况下的反应速率分别

- 为① $v(\text{A}) = 0.8\text{mol}/(\text{L}\cdot\text{min})$ ；② $v(\text{B}) = 0.75\text{mol}/(\text{L}\cdot\text{s})$ ；
③ $v(\text{C}) = 0.6\text{mol}/(\text{L}\cdot\text{s})$ ；④ $v(\text{D}) = 0.5\text{mol}/(\text{L}\cdot\text{s})$ 。该反应进行的快慢顺序为（ ）
- A. ①>②>③>④ B. ③>②=④>① C. ①>③>②=④ D. ④>③>②>①

5.