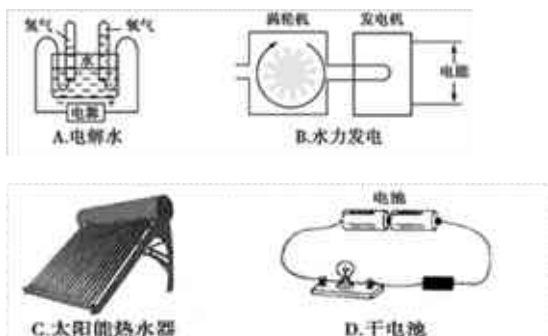


2022贵州高二上学期人教版高中化学期末考试

1.

下图所示的日常生活装置中，与手机充电时的能量转化形式相同的是



A. A B. B C. C D. D

2.

25℃时，水的电离达到平衡： $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{OH}^-$ $\Delta H > 0$ ，下列叙述正确的是

- A. 向水中加入稀氨水，平衡逆向移动， $c(\text{OH}^-)$ 降低
- B. 向水中加入少量固体 CH_3COONa ，平衡逆向移动， $c(\text{H}^+)$ 降低
- C. 向水中加入少量固体硫酸氢钠， $c(\text{H}^+)$ 增大， K_w 不变
- D. 将水加热， K_w 增大，pH不变

3.

下列实验现象与实验结论或原理不一致的是

选项	实验现象	实验结论或原理
A	生活中用泡沫灭火器灭火	$3\text{HCO}_3^- + \text{Al}^{3+} \rightleftharpoons \text{Al}(\text{OH})_3 \downarrow + 3\text{CO}_2 \uparrow$
B	向 AgCl 悬浊液中滴入少量 KI 溶液，有黄色沉淀生成	说明 $K_{\text{SP}}(\text{AgCl}) > K_{\text{SP}}(\text{AgI})$
C	向 NaHS 溶液中滴入酚酞，溶液变红色	HS^- 水解程度大于电离程度