

2022年至2018年高一下册期中考试化学题开卷有益（天津市静海县第一中学）

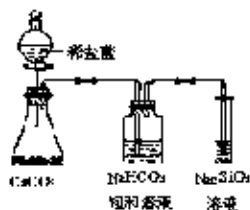
1. 选择题

氘(^2H)用于热核反应,聚变时放出大量的能量,被称为“未来的天然燃料”。下列有关氘说法正确的是

- A. 氘原子核内没有中子 B. 氘原子核外有2个电子
C. 氘与氚(^3H)互为同位素 D. 氘与氚(^3H)互为同素异形体

2. 选择题

根据下图所示实验,判断下列叙述错误的是



- A. 如图所示实验能够证明碳酸的酸性强于硅酸
B. 如图所示实验可证明元素的非金属性: $\text{Cl} > \text{C} > \text{Si}$
C. 如图所示实验中没有可以设计原电池的化学反应
D. 如图实验开始前需要打开分液漏斗的上口瓶塞

3. 选择题

下列说法中,不符合第三周期主族元素性质特征的是

- A. 从左到右原子半径逐渐减小
B. 从左到右非金属性逐渐增强
C. 从左到右金属元素的最高价氧化物的水化物的碱性逐渐减弱
D. 从左到右非金属元素的氧化物的水化物的酸性逐渐增强

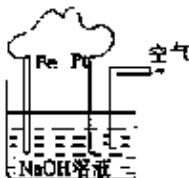
4. 选择题

《本草纲目》中的“石碱”条目下写道:“采蒿蓼之属,晒干烧灰,以水淋汁,久则凝淀如石,浣衣发面,亦去垢发面。”下列说法错误的是

- A. “石碱”中含有离子键 B. “石碱”中含有极性共价键
C. “石碱”是离子化合物 D. “石碱”中含有非极性共价键

5. 选择题

有关下图装置的叙述正确的是



- A. 溶液中 Na^+ 向Fe极移动
B. 该装置中Pt为正极,电极反应为: $\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \rightleftharpoons 4\text{OH}^-$
C. 该装置中Fe为负极,电极反应为: $\text{Fe} - 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Fe}^{2+}$
D. 该原电池装置最终的产物是 $\text{Fe}(\text{OH})_2$

6. 选择题