

甘肃2022年高一化学下半年月考测验同步练习

1. 选择题

2010Ne是最早发现的Ne元素的稳定同位素, 汤姆逊(J.J.Thomson)和阿斯通(F.W.Aston)在1913年发现了2210Ne。下列有关2210Ne和2010Ne的关系说法正确的是 ()

- A. 同分异构体 B. 不同的核素 C. 性质相同 D. 同系物

2. 选择题

下列关于碱金属和卤素的说法中,错误的是()。

- A.随着核电荷数的增大,碱金属元素和卤素的原子半径都逐渐增大
B.碱金属元素中,锂原子失去电子的能力最弱,卤素中,氟原子得电子能力最强
C.钾与水的反应比钠与水的反应更剧烈
D.溴单质与水反应比氯单质与水反应更剧烈

3. 选择题

下列有关性质的比较,不能用元素周期律解释的是

- A. 酸性: $\text{HCl} > \text{HF}$ B. 金属性: $\text{Na} > \text{Mg}$
C. 碱性: $\text{KOH} > \text{NaOH}$ D. 热稳定性: $\text{HCl} > \text{HBr}$

4. 选择题

下列事实与元素周期律相关知识无关的是 ()

- A. 向淀粉KI溶液中滴入溴水, 溶液变蓝
B. 金属钠燃烧呈现黄色火焰, 金属钾燃烧呈现紫色火焰
C. CH_4 、 SiH_4 、 GeH_4 、 SnH_4 的沸点依次升高
D. F_2 和 H_2 暗处化合爆炸, 而 Cl_2 和 H_2 化合需光照或点燃

5. 选择题

下列关于化学键的叙述正确的是

- A. 离子化合物一定不含共价键
B. 化学键的形成与原子结构无关
C. 化学键主要通过原子的价电子间的转移或共用来实现
D. 离子键可能存在于共价化合物中

6. 选择题

下列各组化合物中, 化学键类型完全相同的是 ()

- A. CaCl_2 和 Na_2S B. Na_2O 和 Na_2O_2 C. CO_2 和 CaO D. HCl 和 NaOH

7. 选择题

下列金属用热还原法冶炼的是 ()

- A. 钠 B. 银 C. 铁 D. 汞

8. 选择题

海水提镁的主要流程如下, 下列说法正确的是