

北京八中乌兰察布分校2022年高一化学下册月考测验试卷带解析及答案

1. 选择题

下列说法中正确的是()

- A. 通常元素的化合价与其原子的质量数有密切的关系
B. $^{14}_6\text{C}$ 和 $^{17}_7\text{N}$ 的质量数相同, 但质子数不同, 所以互称为同位素
C. 已知铱的一种核素是 $^{191}_{77}\text{Ir}$, 则其核内的中子数是114

D. 钾的原子结构示意图为



2. 选择题

下列有关碱金属元素的说法正确的是()

- A. 锂与过量氧气反应, 生成过氧化锂
B. 从锂到铯, 密度由小到大
C. 从锂到铯, 熔沸点依次升高
D. 钠与水反应不如钾与水反应剧烈

3. 选择题

运用元素周期律分析下面推断, 其中错误的是

- A. 铍(Be)的氧化物的水化物可能具有两性
B. 砹(At)为有色固体, HAt不稳定, 但不溶于水也不溶于酸
C. 硫酸锶(SrSO_4)是难溶于水的白色固体
D. 硒化氢(H_2Se)是有色、有毒的气体, 比 H_2S 稳定

4. 选择题

下列反应过程中同时有离子键、极性共价键和非极性共价键的断裂和形成的反应是

- A. $\text{H}_2 + \text{CuO} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ B. $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\Delta} 4\text{NaOH} + \text{O}_2\uparrow$
C. $2\text{KClO}_3 + \text{MnO}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2\uparrow$ D. $2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$

5. 选择题

A元素的阳离子与B元素的阴离子具有相同的电子层结构, 有关两元素有以下叙述:

- ①原子半径 $A < B$; ②离子半径 $A > B$; ③原子序数 $A > B$; ④原子最外层电子数 $A < B$; ⑤A的正价与B的负价绝对值不一定相等。其中正确的是()

- A. ①② B. ③④⑤
C. ③⑤ D. ③④

6. 选择题

X、Y、Z和R分别代表四种元素, 如果 $a\text{X}^{m+}$ 、 $b\text{Y}^{n+}$ 、 $c\text{Z}^{n-}$ 、 $d\text{R}^{m-}$ 四种离子的电子层结构相同(a 、 b 、 c 、 d 为元素的核电荷数), 则下列关系正确的是()

- A. $b-d=n+m$ B. $a-b=n-m$
C. $a-c=m-n$ D. $c-d=m+n$

7. 选择题

从海水中可获得的在常温下为液体的单质是()