

2022年至2019年高一下半期期中联考化学考题（福建省平和一中、南靖一中等五校）

1. 选择题

已知质量数为A的某阳离子 R^{n+} , 核外有X个电子, 则核内中子数为:

- A. $A-X$ B. $A-X-n$ C. $A-X+n$ D. $A+X-n$

2. 选择题

下列化学用语或模型正确的是

- A. 氯化氢的电子式: $H^+ [:\ddot{Cl}:]^-$ B. N_2 的结构式: $N \equiv N$

- C. 硫离子结构示意图:  D. CH_4 分子的球棍模型: 

3. 选择题

与 Na^+ 具有相同的质子数和电子数的粒子是

- A. Mg^{2+} B. Ne C. NH_4^+ D. OH^-

4. 选择题

已知短周期元素的离子 aA^{2+} 、 bB^+ 、 cC^{3-} 、 dD^- 都具有相同的电子层结构, 则下列叙述正确的是

- A. 原子半径 $A > B > D > C$ B. 原子序数 $d > c > b > a$
C. 离子半径 $C^{3-} > D^- > B^+ > A^{2+}$ D. 单质的还原性 $A > B > D > C$

5. 选择题

下列各组物质中所含化学键均只有共价键的是

- A. NaCl和 K_2O_2 B. HCl和 H_2O C. HNO_3 与 NH_4NO_3 D. K_2SO_4 与 SO_3

6. 选择题

下列叙述中正确的是 ()

- A. 除零族元素外, 短周期元素的最高化合价在数值上都等于该元素所属的族序数
B. 除短周期外, 其他周期均有18个元素
C. 副族元素中没有非金属元素
D. 碱金属元素是指IA族的所有元素

7. 选择题

下列叙述不正确的是

- A. 含有离子键的化合物一定是离子化合物
B. 含有共价键的化合物一定是共价化合物
C. 12号元素与8号元素能形成AB型离子化合物
D. 镁离子的电子式为: Mg^{2+}

8. 选择题

几种短周期元素的原子半径及主要化合价如表, 下列叙述正确的是