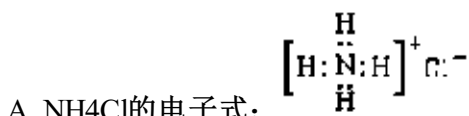


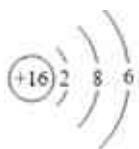
2021-2022年高一上册期中考试化学题带答案和解析（湖南省株洲市）

1. 选择题

下列有关化学用语的表示正确的是



B. S^{2-} 的结构示意图：



C. 氨的电子式： $\begin{array}{c} \text{H}:\ddot{\text{N}}:\text{H} \\ | \\ \text{H} \end{array}$

D. 碳元素位于第2周期，VIA族

2. 选择题

下列有关元素周期表的说法正确的是

- A. Li是最活泼金属,F是最活泼非金属
- B. 在周期表中金属与非金属的分界处,可找到做催化剂的材料
- C. 元素周期表有7个主族,7个副族,1个0族,1个VIII族,共16纵行
- D. 同一周期(第一周期除外)的元素,从左到右由金属逐渐过渡到非金属

3. 选择题

根据元素周期律判断,下列各组物质的性质比较,正确的是()

- A. 稳定性: $\text{NH}_3 > \text{PH}_3 > \text{SiH}_4$
- B. 原子半径: $\text{S} > \text{Na} > \text{O}$
- C. 金属性: $\text{Li} > \text{Na} > \text{K}$
- D. 酸性: $\text{H}_2\text{SO}_4 > \text{HClO}_4 > \text{H}_3\text{PO}_4$

4. 选择题

下列关于化学键的说法正确的是()

- A. 离子化合物中只存在离子键
- B. 共价化合物中只存在共价键
- C. 物质中都含化学键
- D. 只含非金属元素的物质一定不含离子键

5. 选择题

短周期元素甲、乙、丙、丁的原子序数依次增大,甲和乙形成的气态氢化物的水溶液呈碱性,乙位于第VA族,甲和丙同主族,丁的最外层电子数和电子层数相等,则下列说法正确的是()

- A. 原子半径: 甲>丙
- B. 单质的还原性: 丁>丙
- C. 乙的氢化物是同族中氢化物还原性最强的
- D. 乙、丙、丁的最高价氧化物对应的水化物能相互反应

6. 选择题

下列关于碱金属元素和卤族元素不正确的是()

- A. 卤族元素从上到下,非金属增强,其对应的单质氧化性逐渐增强。