

2021-2022年高三前半期期中考试化学（上海市民星中学）

1. 选择题

以下表示氦原子结构的化学用语中，对电子运动状态描述最详尽的是

- A. $:\text{He}$ B. (He) C. $1s^2$ D. 

2. 选择题

下列表达方式错误的是

- A. 甲烷的电子式 
- B. 氟化钠的电子式 $\text{Na}^+ [\text{F}]^-$
- C. 硫离子的核外电子排布式 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
- D. 碳12原子 $^{12}_6\text{C}$

3. 选择题

周期表中有如图所示的元素，下列叙述正确的是

22	Ti
钛	
$3d^2 4s^2$	
47.87	

- A. 22为钛元素的质量数
- B. 钛元素原子的M层上共有10个电子
- C. 钛元素原子最外层上有4个电子
- D. 47.87是钛原子的平均相对原子质量

4. 选择题

短周期非金属元素甲~戊在元素周期表中位置如下所示，分析正确的是

甲	乙	
丙	丁	戊

- A. 非金属性：甲<丙 B. 原子半径：乙<丁
- C. 最外层电子数：乙<丙 D. 戊一定是硫元素

5. 选择题

下列化合物中，既有离子键，又有共价键且是非极性共价键的是（ ）

- A. NaOH B. Na_2O_2 C. KHSO_4 D. NH_4Cl

6. 选择题

下列物质的熔、沸点高低顺序中，正确的是（ ）

- A. 金刚石>晶体硅>二氧化硅>碳化硅
- B. $\text{Cl}_4 > \text{CBr}_4 > \text{CCl}_4 > \text{CH}_4$
- C. $\text{MgO} > \text{O}_2 > \text{N}_2 > \text{H}_2\text{O}$
- D. 金刚石>生铁>纯铁>钠

7. 选择题

若不断地升高温度，实现“雪花→水→水蒸气→氧气和氢气”的变化。在变化的各阶段被破坏的