

邻水实验学校高一化学下册开学考试模拟考试练习

1. 选择题

下列有关叙述正确的是 ()

- A. H、D、T具有相同的质子数，是氢元素的三种核素
- B. OH⁻与H₃O⁺组成元素相同，所含质子数相同
- C. ¹³C与¹⁵N有相同的中子数
- D. ¹⁵N的核外电子数与核内中子数相等

2. 选择题

下列有关硅及其化合物的叙述错误的是 ()

- A. 水晶、玛瑙、电子芯片等主要成分都是SiO₂
- B. 水玻璃是制备硅胶和木材防火剂的原料
- C. 硅酸盐Na₂Fe₂Si₃O₁₀用氧化物的形式可表示为：Na₂O•Fe₂O₃•3SiO₂
- D. 水泥、玻璃、陶瓷是三大传统硅酸盐产品，都是混合物

3. 选择题

下列各组元素性质或原子结构递变情况错误的是 ()

- A. Li、Be、B原子最外层电子数依次增多
- B. P、S、Cl元素最高正化合价依次升高
- C. N、O、F原子半径依次增大
- D. Na、K、Rb的电子层数依次增多

4. 选择题

2016年IUPAC命名117号元素为Ts (中文名“𫟩”，tián)，Ts的原子核外最外层电子数是7。下列说法不正确的是

- A. Ts是第七周期第VIIA族元素
- B. Ts的同位素原子具有相同的电子数
- C. Ts在同族元素中非金属性最弱
- D. 中子数为176的Ts核素符号是 ${}_{117}^{176}\text{Ts}$

5. 选择题

地震后，抗震救灾要用大量漂白粉和漂白水杀菌消毒。下列叙述中正确的是 ()

- A. 漂白粉是纯净物，漂白水是混合物
- B. 漂白粉的有效成分是Ca(ClO)₂
- C. 工业上将氯气通入澄清石灰水中制取漂白粉
- D. 漂白水的有效成分是Na₂O₂

6. 选择题

在探究新制氯水成分及性质的实验中，依据下列方法和现象，不能得出相应结论的是

方法	现象	结论
----	----	----