

2022重庆高一上学期人教版高中化学同步练习

1. _____

国庆期间，我市著名景点芙蓉洞每天接待游客上万，其中美不胜收的石笋、石钟乳和石柱等均为石灰石，石灰石的主要成分是：

- A. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ B. CaCO_3 C. CaO D. CaSO_4

2. _____

化合价是学习氧化还原反应的基础。下列化合物中，加点元素的化合价错误的是：

- A. $\text{Ca}\underline{\text{C}}\text{O}_3$ (+4) B. $\text{H}_2\underline{\text{C}}_2\text{O}_4$ (+3)
C. $\text{Na}_2\underline{\text{O}}_2$ (-2) D. $\underline{\text{N}}\text{H}_4\underline{\text{N}}\text{O}_3$ (-3)

3. _____

对物质进行分类是中学生必须要学会的方法。下列各物质在分类上正确的是：

- A. 白磷、白糖、白糕属于单质 B. KCl 、 FeSO_4 、 KMnO_4 属于盐
C. 纯碱、烧碱、泡花碱属于碱 D. 盐酸、硝酸、次氯酸属于强酸

4. _____

记住酸碱盐的溶解性对书写离子方程式很有帮助。下列物质中难溶于水的是：

- A. FeSO_4 B. CaCl_2 C. H_2SiO_3 D. NaClO_3

5. _____

下列过程中，不涉及化学变化的是：

- A. 液氨用作制冷剂 B. 从海带中提取碘
C. 铁和铝遇到浓硝酸钝化 D. 以黏土为原料高温烧制瓷砖

6. _____

SO_2 既有氧化性又有还原性，还有漂白性。下列对它变化中表现的性质标注正确的是：

- ① SO_2 使溴水褪色 (还原性) ② SO_2 使品红溶液褪色 (漂白性)
③ SO_2 通入氢硫酸 (H_2S) 产生淡黄色浑浊 (氧化性)
④ SO_2 使润湿的蓝色石蕊试纸变红 (水溶液酸性)