

## 2022湖南高三下学期人教版高中化学月考试卷

1. \_\_\_\_\_

下列物质的有效成分及用途对应不正确的是( )

	A	B	C	D
物质	小苏打	漂白液	单晶硅	铁红
有效成分	NaHCO <sub>3</sub>	NaClO	Si	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
用途	灭火器原料	做消毒剂	做光导纤维	做涂料

A. A B. B C. C D. D

2. \_\_\_\_\_

分类方法在化学学科的发展中起到重要的作用。下列分类标准合理的是( )

- A. 根据纯净物中的元素组成，将纯净物分为单质和化合物
- B. 根据溶液导电能力强弱，将电解质分为强电解质、弱电解质
- C. 根据是否具有丁达尔效应，将分散系分为溶液、浊液和胶体
- D. 根据反应中的能量变化，将化学反应分为“化合、分解、复分解、置换”四类

3. \_\_\_\_\_

某酸性溶液中含有NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>离子，该溶液中还可能存在的离子是( )

- A. NH<sub>4</sub><sup>+</sup> B. Ba<sup>2+</sup> C. HCO<sub>3</sub><sup>-</sup> D. I<sup>-</sup>

4. \_\_\_\_\_

在2009年10月1日，新的饮用矿泉水强制性国家标准《饮用天然矿泉水》正式实施，其中“溴酸盐(BrO<sub>3</sub><sup>-</sup>)”这一潜在致癌物质被做了严格限制。有关专家解释，矿泉水在开采过程中会含有少量溴化物(Br<sup>-</sup>)，在后续的生产过程中经臭氧(O<sub>3</sub>)处理逐渐转化成溴酸盐。下列有关该转化过程的认识正确的是( )

- A. 该过程中溴化物(Br<sup>-</sup>)得到电子