

2022浙江高一上学期人教版(2022)高中化学期末考试

1.

下列属于碱性氧化物的是

- A.HCl B.CO₂ C.CaO D.KOH

2.

实验室进行“从海带中提取碘”的实验时常要用到过滤、萃取、分液等实验操作，该三项实验操作均不需要用到的仪器是



A

A

B

C

D

3.

下列离子方程式正确的是

- A. 氯气溶于水中: $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{Cl}^- + \text{HClO}$
- B. 碳酸钙溶解于盐酸中: $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$
- C. 用苛性钠溶液吸收过量SO₂: $\text{SO}_2 + 2\text{OH}^- = \text{SO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$
- D. 硫酸与氢氧化钡溶液混合: $\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} + \text{OH}^- = \text{BaSO}_4\downarrow + \text{H}_2\text{O}$

4.

X、Y、Z、W为四种短周期主族元素，它们在周期表中的相对位置如下图所示，Z元素原子核外K层与M层电子数相等。下列说法中正确的

		X	Y
Z	W		

A. Y元素最高价氧化物对应的水化物化学式为H₃YO₄

B. 原子半径由小到大的顺序为: X<Y<W<Z

C. 与同浓度的盐酸反应, Z比W更剧烈

D. X的气态氢化物的稳定性比Y的高

5.