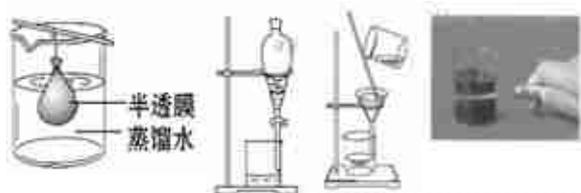


2022辽宁高一上学期人教版高中化学期末考试

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

下列实验装置或操作与粒子的大小无直接关系的是( )



A. 过滤  
丁达尔效应

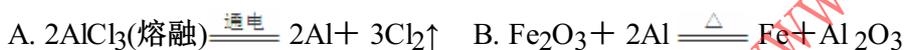
B. 渗析

C. 萃取

D.

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

下列金属冶炼的反应原理，正确的是( )



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

下列物质性质与应用对应关系正确的是( )

A. 晶体硅熔点高、硬度大，可用于制作半导体材料

B. 氢氧化铝具有弱碱性，可用于制胃酸中和剂

C. 漂白粉在空气中不稳定，可用于漂白纸张

D. 氧化铁能与酸反应，可用于制作红色涂料

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

证明某溶液中只含有 $\text{Fe}^{2+}$ 而不含有 $\text{Fe}^{3+}$ 的实验操作是

A. 先滴加氯水，再滴加KSCN溶液后显红色

B. 先滴加KSCN溶液，不显红色，再滴加氯水后显红色

C. 滴加NaOH溶液，产生红褐色沉淀

D. 滴加KSCN溶液，溶液呈红色，再加足量铁粉红色消失

5. \_\_\_\_\_

下列装置所示的实验中，能达到实验目的是( )