

## 2022黑龙江高三上学期人教版(2019)高中化学期中考试

1.

《本草纲目》中“石碱”一条记载：石碱出山东济宁诸处，彼人采篙寥之属，晒干烧灰，以水淋汁，久则凝淀如石，洗衣发面，亦去垢发面。这里的“石碱”是指（ ）

A. KOH    B.  $KAl(SO_4)_2$     C.  $KHCO_3$     D.  $K_2CO_3$

2.

$N_A$ 为阿伏伽德罗常数的值，下列说法正确的是（ ）

A.  $1\text{mol OH}^-$  含有的电子数目为 $10N_A$

B.  $1\text{mol Cl}_2$ 溶于水，转移电子的数目为 $N_A$

C. 标准状况下， $2.24\text{ L CCl}_4$ 含有的分子数目为 $0.1N_A$

D.  $1\text{L } 1\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1} \text{ Na}_2\text{CO}_3$ 溶液中含有的 $\text{CO}_3^{2-}$ 数目为 $N_A$

3.

下列现象或操作一定与物质的化学性质有关的是

A. 焰色反应    B. 石油的裂化    C. 萃取    D. 丁达尔效应

4.

下列说法正确的是

A.  $\text{Na}_2\text{O}_2$ 和 $\text{NaOH}$ 所含化学键类型完全相同

B.  $\text{NH}_3$ 比 $\text{PH}_3$ 稳定是因为 $\text{NH}_3$ 分子间存在氢键

C.  $\text{CO}_2$ 溶于水和干冰升华都只有分子间作用力改变

D. 碱性氧化物一定是金属氧化物

5.

下列说法错误的是

A. “雷雨发庄稼”是自然固氮

B.  $\text{Na}_2\text{O}_2$ 可用作潜水艇供氧剂

C. 铝热反应既可用于焊接钢轨，也可用于工业上冶炼铁