浙江省湖州市2020-2021学年高二上学期化学期末考试试卷

单选题

1. 单选题

下列物质属于非电解质的是（ ）

A. Cl_2 B. H_2O C. $NaOH$ D. NH_3

2. 单选题

下列反应属于氧化还原反应，且反应吸热的是（ ）

A. 铝片与稀H_2SO_4的反应 B. $Ba(OH)_2·8H_2O$与NH_4Cl C. 灼热的木炭与CO_2的反应 D. 甲烷在O_2中的燃烧反应

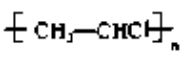
3. 单选题

有关化学用语正确的是（ ）

A. 乙烷的分子式：C_2H_6 B. 乙醇的结构简式：C_2H_6O C. 四氯化碳的电子式： D. 乙烯分子球棍模型：

4. 单选题

下列反应在一定条件下均能发生，其中属于取代反应的是（ ）

A. $CH_2=CH_2+Cl_2\rightarrow CH_2=CHCl+HCl$ B. $CH\equiv CH+HCl\rightarrow CH_2=CHCl$ C. $CH_2ClCH_2Cl\rightarrow CH_2=CHCl+HCl$ D. n $CH_2=CHCl\rightarrow$ 

5. 单选题

下列有机物的名称中错误的是（ ）

A. 3-甲基戊烷 B. 2，4-二甲基戊烷 C. 2-乙基丁烷 D. 2-甲基-3-乙基己烷

6. 单选题

下列说法错误的是（ ）

A. 能量较高、有可能发生有效碰撞的分子称为活化分子 B. 活化分子的平均能量与反应物分子的平均能量的差值即为活化能 C. 催化剂能参与反应，可降低原反应所需的活化能 D. 非活化分子也有可能发生有效碰撞

7. 单选题

以下判断正确的是（ ）

A. $CaCO_3(s)=CaO(s)+CO_2(g)$△H=+178.5kJ·mol^{-1}，该反应低温才能自发 B. 通常化学反应的△S 越大，越有利于反应自发进行，所以△S＞0时反应必能自发 C. 某反应的△H＞0，△S＜0，则该反应就不能自发进行 D. 任何情况下，温度都不可能对反应的方向起决定性作用

8. 单选题

下列反应的离子方程式书写正确的是（ ）

A. 铝片放入氢氧化钠溶液中：$Al+2OH^-=AlO_2^-+H_2\uparrow$ B. Cu与浓硝酸反应：$Cu+4H^++NO_3^-=Cu^{2+}+NO_2\uparrow+H_2O$ C. 向$AlCl_3$溶液中加入过量NaOH溶液：

更多资料到官网：http://www.wulaojz.com 官方公众号：物科家族