## 青海省海东市2021年高考化学二模试卷

### 单选题

### 1. 单选题

化学与社会、生活及工业生产密切相关。下列有关说法正确的是()

A. 硫酸铝可除去水体中的悬浮杂质并起到消毒杀菌的作用 B. 海水资源的综合利用涉及制 盐,制取镁和溴等,其过程中均涉及氧化还原反应 C. 地沟油经处理后可用作生物柴油, 其主要成分和汽油相同,都是酯类 D. 使用可降解的聚碳酸酯塑料和向燃煤中加入生石 灰,都能减轻环境污染

# 2. 单选题

工业上,可将Cl<sub>2</sub>通入石灰乳中制备漂白粉,发生反应: 2Cl<sub>2</sub>+2Ca(OH)<sub>2</sub>=CaCl<sub>2</sub>+Ca(ClO)<sub>2</sub>+ 2H<sub>2</sub>O。用N A表示阿伏加德罗常数的值,下列说法正确的是( )

A. 22.4L Cl<sub>2</sub>中含有2N A个氯原子

B. 反应中每生成1.8g H2O就会转移0.1N A电子

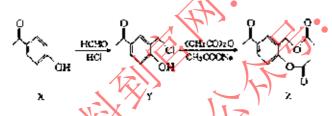
C. 0.1 mol·L<sup>-1</sup>的Ca(ClO)<sub>2</sub>溶液中ClO<sup>-</sup>的数目为0.2N

D. 常温下, 1L pH=12的

Ca(OH)2溶液中OH<sup>一</sup>的数目为0.02N A

#### 3. 单选题

是合成平喘药沙丁胺醇的中间体,可由如下路线合成。下列叙述正确的是( )



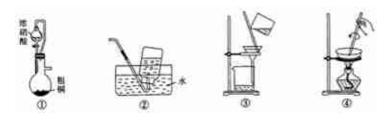
A. Y分子中所有原子不可能在同一平面上 B. Z的分子式为C<sub>12</sub>H<sub>12</sub>O<sub>5</sub> C. X是乙醇的

同系物

D. X的一氯代物只有2种

## 4. 单选题

以粗铜为原料制取并收集NO2。从反应后的溶液中回收Cu(NO3)2•6H2O。实验装置如下:



下列设计不能达到实验目的的是()

A. 用装置①制取NO<sub>2</sub> B. 用装置②收集NO<sub>2</sub> C. 用装置③除去反应残液中的不溶 物 D. 用装置④蒸发浓缩装置③所得滤液, 然后冷却结晶、固液分离