

# 2021-2022年高二9月月考化学试卷 (河北省张家口第一中学)

## 1. 选择题

我国酒文化源远流长。下列古法酿酒工艺中,以发生化学反应为主的过程是( )

A. 酒曲捣碎



B.



酒曲发酵

C. 高温蒸馏



D.



泉水勾兑

## 2. 选择题

下列添加在食品中的试剂,其使用目的与反应速率有关的是

- A. 火腿中添加防腐剂
- B. 酸奶中添加增稠剂
- C. 食盐中添加补碘剂
- D. 酱油中添加补铁剂

## 3. 选择题

下列事实能用平衡移动原理解释的是

- A. 500°C左右比室温更有利于合成NH<sub>3</sub>的反应
- B. 用排饱和食盐水的方法收集氯气
- C. 加入催化剂有利于SO<sub>2</sub>的氧化反应
- D. 加压有利于H<sub>2</sub>与I<sub>2</sub>反应的进行

## 4. 选择题

下列有关有效碰撞模型说法不正确的是

- A. 能发生有效碰撞的分子一定是活化分子
- B. 有效碰撞是发生化学反应的充要条件
- C. 不存在活化能为零的反应
- D. 活化分子间的碰撞不一定是有效碰撞

## 5. 选择题

关于强、弱电解质的叙述不正确的是

- A. 强电解质在固态或液态时,可能不导电
- B. 强电解质在溶液中完全电离,不存在电离平衡
- C. 同一弱电解质溶液,温度不同时,导电能力不同
- D. 强电解质溶液导电能力一定很强,弱电解质溶液导电能力一定很弱

## 6. 选择题

一定条件下,下列不能用勒夏特列原理解释的是

- A. H<sub>2</sub>、I<sub>2</sub>、HI混合气体加压后颜色变深
- B. 合成氨时将氨液化分离,可提高原料的利用率
- C. 实验室常用排饱和NaCl溶液的方法收集Cl<sub>2</sub>
- D. 新制氯水中,滴加硝酸银溶液,溶液颜色变浅

## 7. 选择题

某温度时N<sub>2</sub>+3H<sub>2</sub>  $\rightleftharpoons$  2NH<sub>3</sub>的平衡常数K=a,则此温度下NH<sub>3</sub>  $\rightleftharpoons$   $\frac{3}{2}$ H<sub>2</sub>+ $\frac{1}{2}$ N<sub>2</sub>的平衡常数为