





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℃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 $N_2+3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ 的平衡常数 $K=a$ , 则此温度下 $NH_3 \rightleftharpoons \frac{3}{2}H_2 + \frac{1}{2}N_2$ 的平衡常数为