**高二年级探究（化学）第5课时《获得洁净水（蒸馏水）的多种方法》课后作业**

1. 下列混合物可用过滤方法来分离的是（ ）

A. 水和砂子 B. 铁粉和铜粉

C. 酒精和水 D. 从食盐水中分离出氯化钠

2. 在过滤操作中，不必使用的仪器是（ ）

A. 烧杯 B. 漏斗

C. 玻璃棒 D. 量筒

3. 下列关于过滤操作叙述不正确的是（ ）

A. 漏斗下端的管口要紧靠烧杯的内壁

B. 滤纸的边缘要低于漏斗的边缘

 C. 为了加快过滤的速度，可用玻璃棒在过滤器中搅拌液体

 D. 玻璃棒要轻轻地斜靠在三层滤纸的一边

4. 获得饮用水，凝聚过程中除去其中的悬浮物，常加入的净水剂是（ ）

A. 明矾 B．NaCl

C．Ca(ClO)2 D．FeCl2

5. 天然水到饮用水净化一般需要经过的步骤除沉降悬浮物外，还需要（ ）

A．煮沸 B．过滤

 C．杀菌消毒 D．蒸馏

6. 下列方法不能用于对饮用水进行杀菌消毒的是（ ）

 A．加热煮沸 B．加入Ca(ClO)2

 C．加入纯碱 D．加入ClO2

7. 将海水淡化后作生活用水,以解决淡水资源匮乏的问题，下列淡化海水的方法中，在原理上完全不可行的是（ ）

A. 加氯化钙使海水中的盐分沉淀而淡化

B. 利用太阳能使海水蒸馏淡化

C. 将海水缓慢降温凝固以获取淡化的饮用水

D. 将海水通过离子交换树脂以除去所含离子

8. 下列有关用O3作自来水消毒剂的说法中,错误的是（ ）

A. 利用了O3的强氧化性杀菌

B. 所用O3是从高空臭氧层采取的,来源丰富

C. O3消毒可以避免含氯消毒有氯代烃生成的缺点,更符合卫生要求

D. O3消毒的自来水没有气味,消毒过程中也不产生污染物

9. 海水淡化可采用膜分离技术,如图所示,对淡化膜右侧的海水加压,水分子可以透过淡化膜进入左侧淡水池,而海水中的各种离子不能通过淡化膜,从而得到淡水,对加压后右侧海水成分变化进行分析,正确的是（ ）

1. 溶质质量增加
2. 溶液质量不变
3. 溶剂质量减少
4. 溶质质量分数不变