



扫码查看解析

2021-2022学年浙江省舟山市定海区八年级（上）期末 试卷

化 学

注：满分为40分。

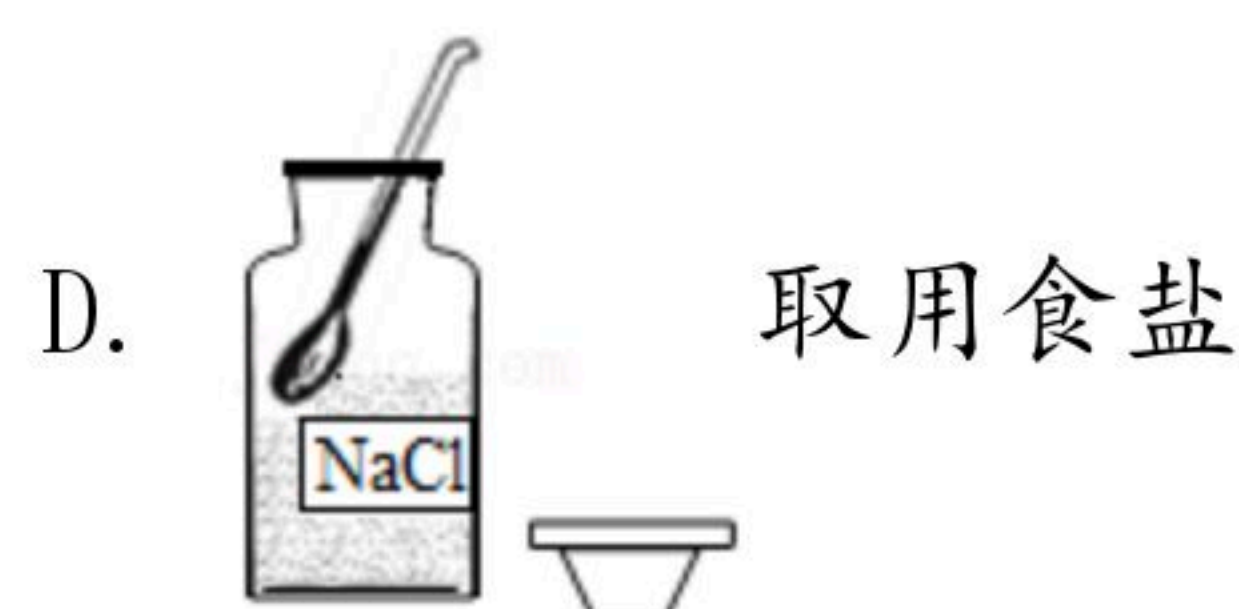
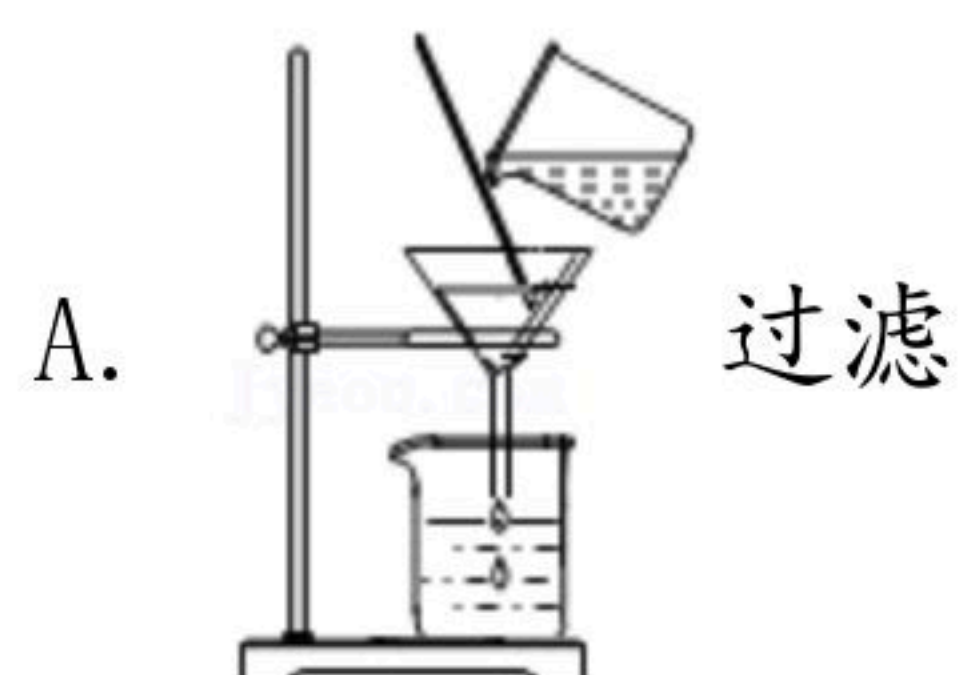
一、选择题

1. 下列是我们生活中常见的几种物质，其中属于悬浊液的是（ ）
A. 肥皂水 B. 矿泉水 C. 牛奶 D. 泥浆水

2. 氢氧化钠、碳酸钠在水、酒精中的溶解度如表所示，下列说法正确的是（ ）

	氢氧化钠		碳酸钠	
	20℃	40℃	20℃	40℃
水	109g	129g	21.8g	49g
酒精	17.3g	40g	不溶	不溶

- A. 氢氧化钠在酒精中的溶解性比在水中要大
B. 氢氧化钠混有少量的碳酸钠可以用蒸馏法分离
C. 由表可知影响物质溶解性的因素有：温度、溶质性质、溶剂性质
D. 40℃时，若将50g氢氧化钠分别投入到100g水和100g酒精中，均能形成饱和溶液
3. 科学规范的操作是实验成功的保证，下列实验操作正确的是（ ）



4. 关于溶液的说法正确的是（ ）
A. 溶液中的溶质可以是一种或多种
B. 溶液一定是无色、澄清的
C. 长期放置不分层的液体就是溶液
D. 溶液上层的密度小，下层的密度大

二、填空题（本题共2小题20空格，每空2分，共40分）

5. 20℃时，在盛有50g水的烧杯中加入15g固体X（不含杂质），充分溶解后，逐渐升温，并



扫码查看解析

测定不同温度时析出固体X的质量。测定结果记录如表：

溶液的温度/°C	20	35	50	65	75
析出固体X的质量/g	10.4	8.0	5.0	0	0

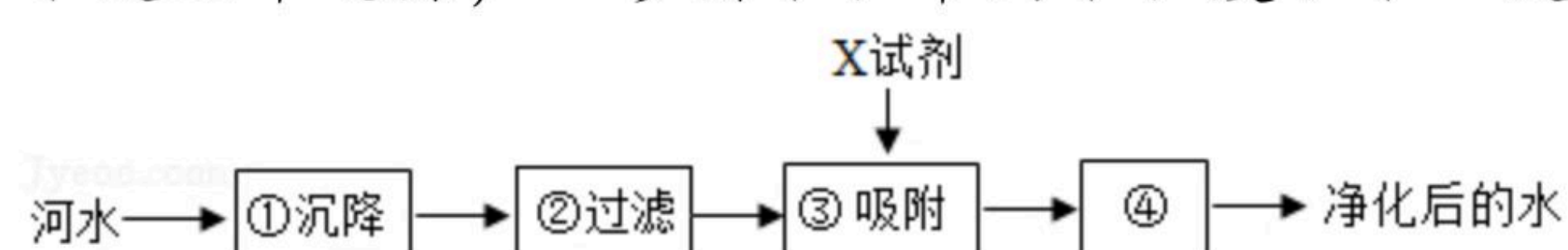
若不考虑水蒸发对实验的影响，请回答下列问题。

- (1) 35°C时，该溶液的质量是 _____ g；
- (2) 65°C时，该溶液是 _____ (选填编号)；
I. 饱和溶液 II. 不饱和溶液 III. 无法判断
- (3) 根据下表溶解度与溶解性的关系，可知X属于 _____ 物质；

溶解性	易溶	可溶	微溶	难溶(或不溶)
溶解度(20°C)	>10	1-10	0.01-1	<0.01

- (4) 50°C时，使烧杯中析出的5g固体X全部溶解，至少加入 _____ g水。

6. 水是生命之源，“珍惜水、节约水、爱护水”是每个公民应尽的义务和责任。



- (1) 如图是自来水厂净化水的主要步骤，有关说法错误的是 _____ (填字母)。
- A. 步骤①中可加入明矾作凝聚剂
B. X试剂可以是活性炭
C. 步骤④的作用是消毒杀菌
D. 净化后的水为纯净物

(2) 新冠疫情使用口罩防护，主要原理与上述实验中的 _____ (填上图数字序号) 相似。

四、解答题

7. 舟山海鲜闻名全国，但是有一些不法商贩为了获取暴利，会用福尔马林浸泡海鲜，以延长其保鲜时间，这对食用者的健康有很大损害。查阅资料发现福尔马林是浓度为35% - 40%的甲醛溶液。在医学上，常用来浸泡病理切片及生物标本，请根据要求回答下列问题：

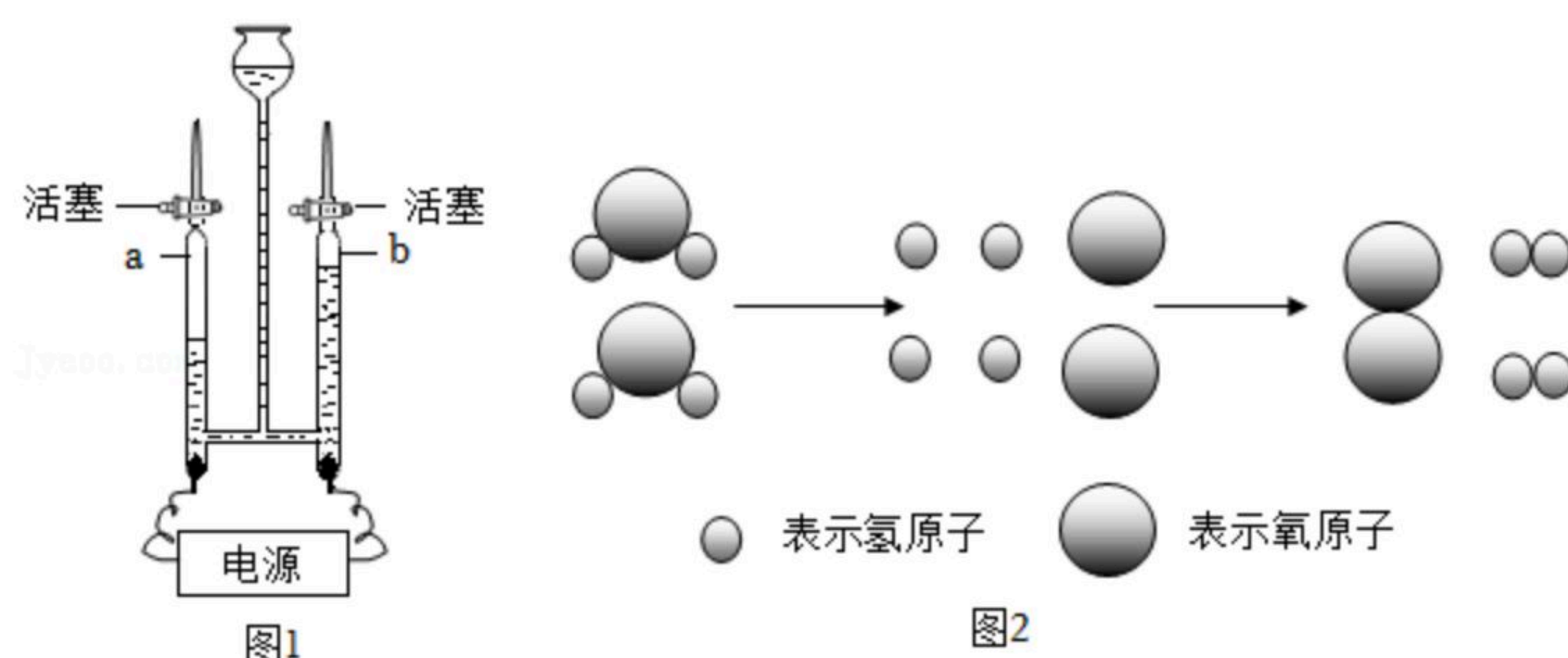
- (1) 实验室中，如果要配制100g质量分数为40%的福尔马林溶液，需要甲醛的质量为多少？
- (2) 如果将该溶液稀释为35%的溶液，需要加入多少毫升的水？(结果保留一位小数)

8. 如图是水的电解实验装置图(图1)，学习小组用水电解器进行实验，并测定两管逸出气体的体积，四组同学的实验数据记录如表：



扫码查看解析

	氧气体积 (mL)	氢气体积 (mL)	终止实验时硫酸的质量分数
甲	80	160	10%
乙	180	90	10%
丙	140	280	11%
丁	200	100	11%



(1) 在做水的电解实验时，由于纯水不导电，因此用稀硫酸溶液做实验才能成功。现用 1100 克 10% 的硫酸溶液通电来测定水的组成，实验中硫酸不发生分解，上表是四组同学各自实验后获得的数据，只有一组数据最为合理，你认为是 _____ (选填“甲”、“乙”、“丙”或“丁”) 组同学的数据。由图判断实验时与 *a* 管相连接的是电源的 _____ 极。

(2) 用带火星的木条放在 *b* 管口，慢慢打开活塞，观察到 _____。

(3) 如图 2 为水的电解微观示意图，则下列分析正确的是 _____。

- A. 图中  代表水分子
- B. 水分子中含有两种更小的粒子
- C. 水分子由氢分子和氧分子构成
- D. 水由氢气和氧气组成



扫码查看解析