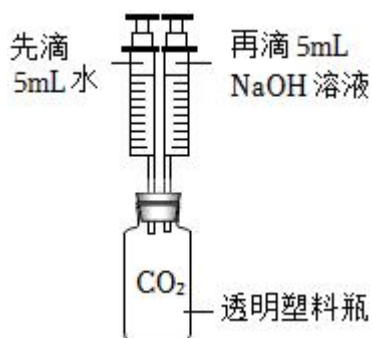


2024 年江苏省徐州市中考化学二模试卷

一、选择题（本题包括 10 小题，每小题只有 1 个选项符合题意，共 20 分）

- （2 分）只有保护环境才能可持续发展。下列做法不利于环境保护的是（ ）
 - 生活垃圾回收利用
 - 多用清洁能源
 - 工业尾气直接排放
 - 倡导低碳生活
- （2 分）关于下列实验说法错误的是（ ）
 - 某井水煮沸后产生白色沉淀为硬水
 - 将镁条浸入酸雨中会有气泡产生
 - 燃烧时产生烧焦羽毛气味的是棉线
 - 电解水时负极产生的气体能燃烧
- （2 分）抗癌新药西达苯胺的化学式是 $C_{22}H_{19}FN_4O_2$ 。下列有关叙述正确的是（ ）
 - 西达苯胺是有机高分子化合物
 - 西达苯胺是由 48 个原子构成的
 - 西达苯胺中氢、氧两种元素的质量比为 19: 2
 - 西达苯胺中碳元素的质量分数最大
- （2 分）洁厕剂、“84” 消毒液都是常见的清洁剂。已知：
 - 洁厕剂有效成分是盐酸，“84” 消毒液有效成分是 $NaClO$ ，不能用其清洗羊毛和蚕丝衣物；
 - $NaClO + 2HCl = X + Cl_2 \uparrow + H_2O$ 。下列说法正确的是（ ）
 - X 的溶液中 +1 价元素只有钠
 - 可以用洁厕剂清洁大理石地面
 - 上述两种清洁剂能混合使用
 - “84” 消毒液能使蛋白质变性
- （2 分）同学设计如图装置探究二氧化碳能否与氢氧化钠溶液反应。下列叙述正确的是（ ）
 - 先滴入 5mL 水，振荡，塑料瓶没有明显变化
 - 再滴入 5mL 氢氧化钠溶液，振荡，塑料瓶明显变瘪
 - 用该装置进行实验能直观显示二氧化碳能与氢氧化钠溶液反应



- A. ①②③ B. ①② C. ②③ D. ③

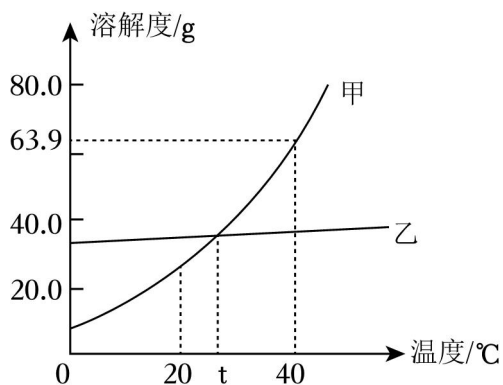
6. (2分) 学习化学要逐步树立化学观念。下列认识正确的是 ()

- A. 沼气和天然气主要成分相同，两者都属于不可再生能源
B. 工业炼铁时焦炭的作用是燃烧提供热量并制造 CO
C. 生活中常用的净水剂有明矾、活性炭、肥皂水等
D. 原子虽然很小，但在化学反应中仍然可以再分

7. (2分) 在小烧杯里做稀盐酸与小苏打溶液反应的实验。下列叙述错误的是 ()

- A. 恰好完全反应时，溶液的 pH>7
B. 能够观察到该实验很快的放出气体
C. 该反应原理可用于治疗胃酸过多
D. 反应过程中小烧杯内溶液一直导电

8. (2分) 甲、乙两种物质溶解度曲线如图。下列说法正确的是 ()



- A. 甲、乙都属于“可溶”物质
B. 40℃ 16.7%的甲溶液降温至 20℃，溶液浓度不变
C. t℃时，甲、乙两种饱和溶液的质量一定相等
D. 乙从溶液中结晶可以采用冷却热饱和溶液法

9. (2分) 下列实验方案能达到实验目的是 ()

- A. 测量空气中氧气的体积分数～选用红磷或蜡烛作耗氧剂