



扫码查看解析

2019年内蒙古兴安盟、呼伦贝尔市中考试卷（B卷）

化 学

注：满分为50分。

一、选择题（下列各题的四个选项中只有一个符合题意。共15个小题，每小题1分，共15分）

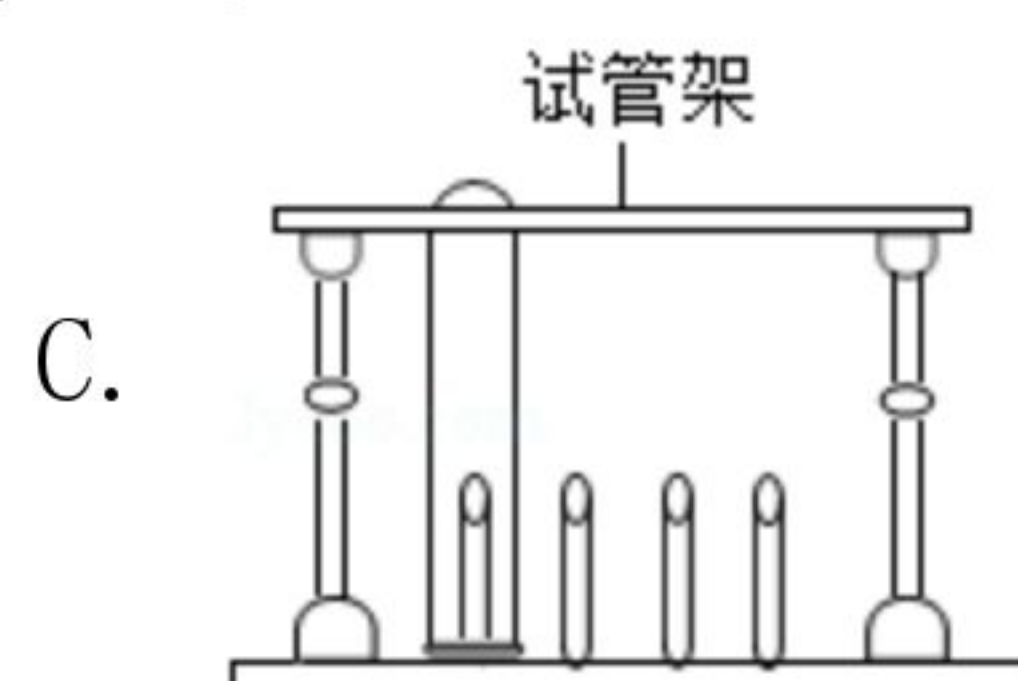
1. 下列变化中属于化学变化的是（ ）

- A. 酒精挥发 B. 水结成冰 C. 石蜡融化 D. 纸张燃烧

2. 下列能保持水的化学性质的微粒是（ ）

- A. 氧分子 B. 水分子 C. 氧原子和氢原子 D. 氢分子

3. 下列仪器在实验结束后的处理方式中正确的是（ ）



4. 根据化学方程式不能获得的信息是（ ）

- A. 化学反应的快慢 B. 化学反应的反应物和生成物
C. 反应物和生成物的质量关系 D. 化学反应发生的条件

5. 牛排的瘦肉中富含的营养素为（ ）

- A. 油脂 B. 蛋白质 C. 维生素 D. 糖类

6. 区分氧气和二氧化碳两瓶气体的简单方法是（ ）

- A. 将燃着的木条伸入集气瓶中 B. 闻气味
C. 测量密度 D. 观察颜色

7. 下列说法正确的是（ ）

- A. 洗洁精和酒精去油污的原理相同
B. 石油是纯净物，也是有机物
C. 催化剂的作用是加快反应速率
D. 铁器在干燥的空气中不易生锈

8. 下列人体所必需的微量元素中若缺乏会引起贫血的是（ ）

- A. 锌 B. 铁 C. 碘 D. 硒

9. 环境与人类生存关系密切，下列说法正确的是（ ）

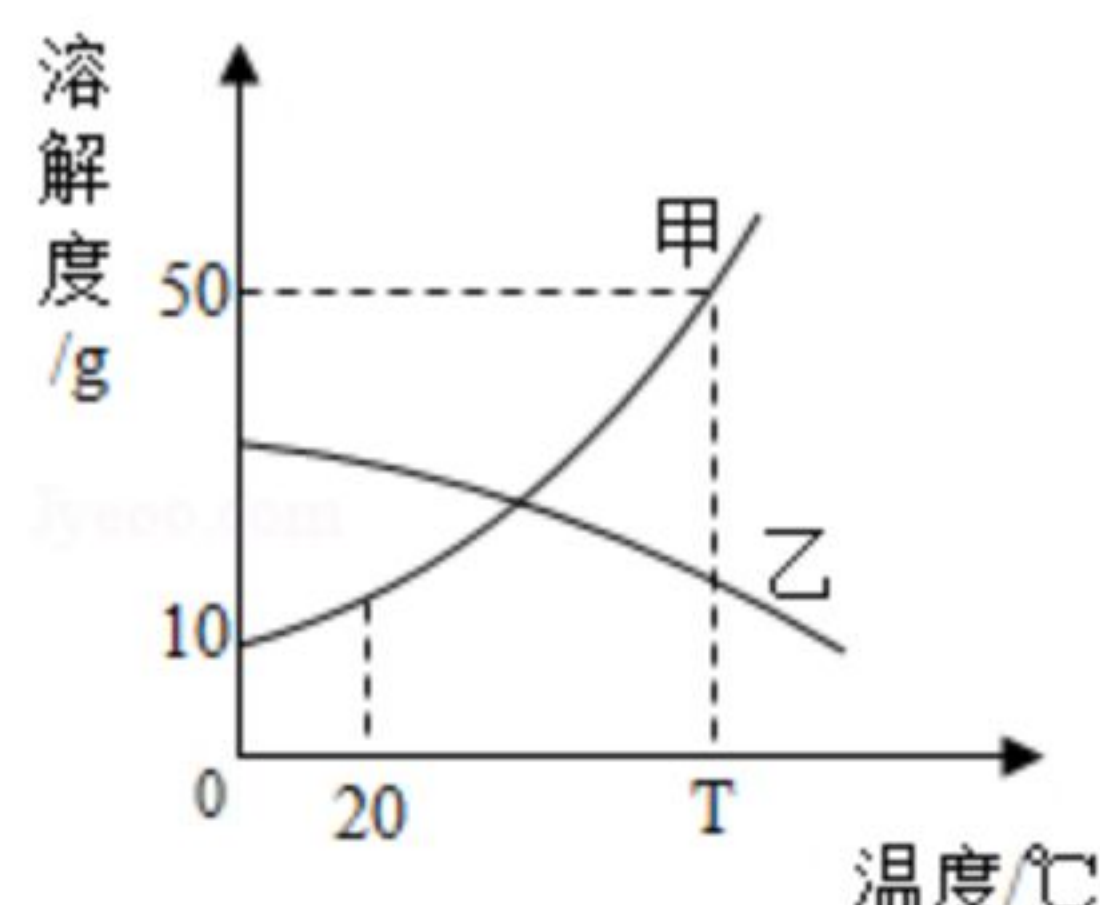


扫码查看解析

- A. 焚烧大量秸秆，不会引起空气污染
B. 全面禁止化石燃料的使用以减少污染
C. 废旧电池处理不当会造成环境污染
D. 提高农作物产量应大量使用农药、化肥
10. 下列与水有关的说法不正确的是（ ）
A. 水是一种最常用的溶剂
B. 软、硬水可以用肥皂水来区分
C. 水中有异味时可加入活性炭除味
D. 电解水时在负极得到氧气
11. 化学反应前后，下列各项一定会发生变化的是（ ）
①原子种类
②元素种类
③分子种类
④物质种类
A. ③④ B. ②④ C. ①③ D. ①②
12. 下列物质的性质与用途，对应关系不成立的是（ ）
A. 氧气能供给呼吸——医疗急救
B. 稀有气体化学性质稳定——作电光源
C. 石墨具有导电性——制作电极
D. 一氧化碳具有还原性——冶炼金属
13. 下列金属不能和 $FeSO_4$ 溶液反应的是（ ）
A. Zn B. Mg C. Cu D. Al
14. 除去下列物质中混有的少量杂质（括号内为杂质），所选用的操作方法正确的是（ ）
A. CO_2 (CO) ——将气体通过灼热的氧化铜
B. $NaCl$ (KNO_3) ——加水溶解，降温结晶
C. Cu (CuO) ——将固体粉末在空气中灼烧
D. H_2SO_4 溶液 (HCl) ——加入适量的 $AgNO_3$ 溶液
15. $T^\circ C$ 时，向盛有 $100g$ 水的两烧杯中分别加入 $60g$ 甲、乙两种固体，搅拌后固体甲完全溶解，放置一段时间后，甲溶液中有固体析出，溶解度曲线如图所示。下列说法正确的是（ ）



扫码查看解析

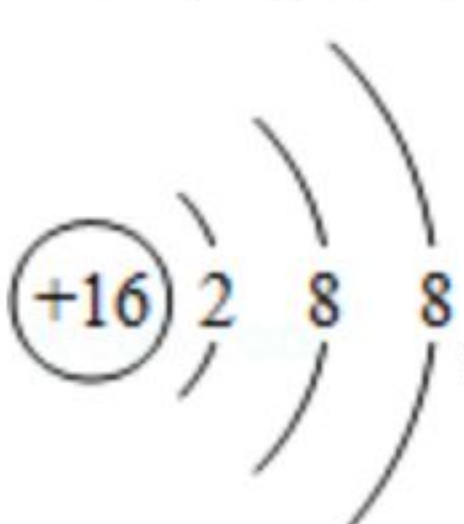


- A. 搅拌的目的是增大物质的溶解度
- B. 将 $T^{\circ}\text{C}$ 的甲、乙两种饱和溶液降温，溶质质量分数都减小
- C. 乙是可溶性物质
- D. 甲溶于水的过程中一定放出热量

二、填空与简答题（本题3个小题，每空1分，共10分）

16. 请用化学用语填空：

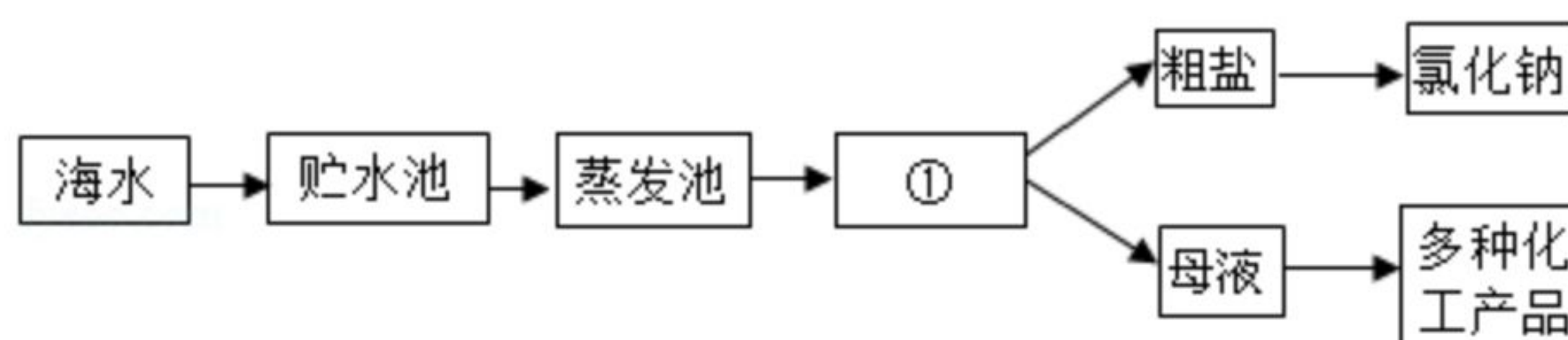
(1) 两个氟原子_____；

(2) _____；

(3) 小苏打_____；

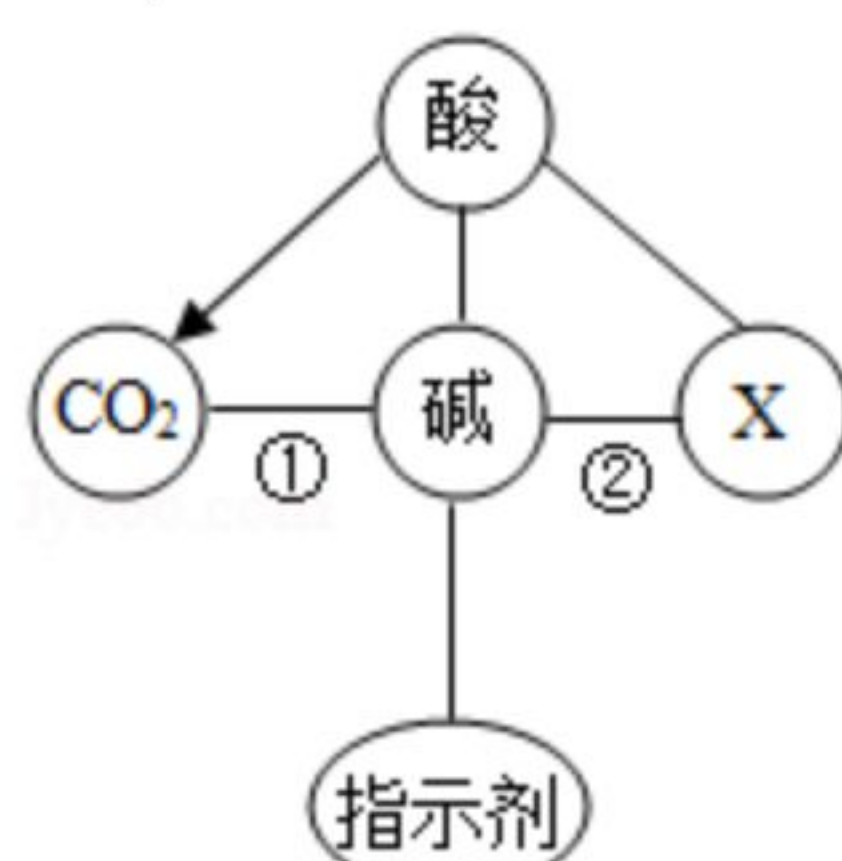
(4) H_2O_2 中氧元素化合价_____。

17. 如图是利用海水提取氯化钠的过程：



- (1) 图中①是_____（“结晶”或“吸附”）池。
- (2) 粗盐中含有不溶性的泥沙和少量可溶性的 CaCl_2 、 MgCl_2 、 Na_2SO_4 ；将样品加适量水溶解，然后进行_____，除去泥沙等不溶性杂质。
- (3) 向所得溶液中依次加入稍过量的 BaCl_2 溶液、 NaOH 溶液和 Na_2CO_3 溶液除去生成的沉淀后，再滴加稍过量的稀盐酸，得到较纯净的 NaCl 溶液。加入稍过量稀盐酸的目的是_____。
- (4) 蒸发溶剂，得到纯净氯化钠固体。

18. 如图表示碱与不同类别物质之间的性质关系（“—”表示相连物质能发生反应，“→”表示两种物质间的转化关系，部分物质和反应条件已略去），请回答问题。



(1) X的物质类别_____。



扫码查看解析

(2) 根据性质①写出检验 CO_2 的化学反应方程式_____。

(3) 根据性质②写出能体现碱的相似化学性质的反应方程式_____。

三、实验与探究题（本题3个小题，每空1分，共18分）

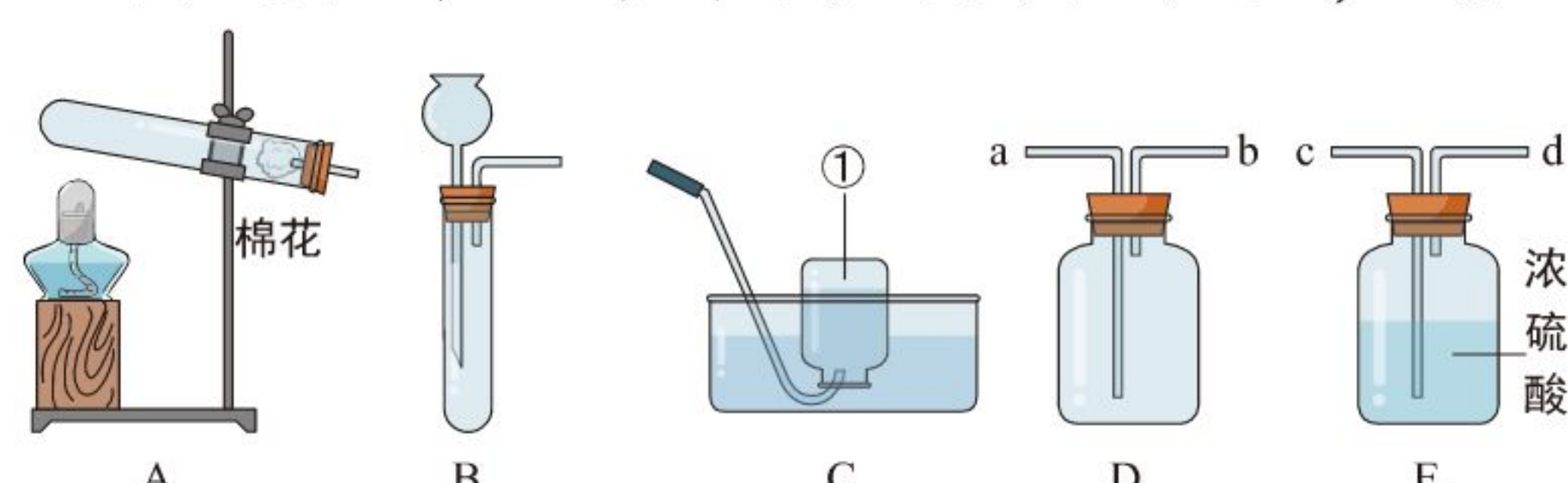
19. 了解溶液的酸碱性，学会测定溶液酸碱度对于生活、生产以及人类的生命活动具有重要的意义。请回答下列问题。

(1) 测定溶液的酸碱度时，用干净的玻璃棒蘸取待测液滴在_____上，然后再与标准比色卡对照，得出该溶液的 pH 。

(2) 测得家庭生活中常用的炉具清洁剂 pH _____7（填“<”“=”或“>”）

(3) 某盐酸溶液 $pH=3$ ，要使其 $pH>7$ 可采用的方法是_____。

20. 如图是初中化学常用的实验装置，请回答下列问题。



(1) 仪器①的名称_____。

(2) 实验室制取 O_2 、 CO_2 、 H_2 均可选择_____（填装置代号）作为气体的发生装置。

(3) 实验室不使用催化剂就能制取 O_2 的化学方程式为_____，属于_____反应（填“化合”“分解”“置换”或“复分解”）。

(4) 实验室制取二氧化碳化学方程式为_____，若要收集干燥的二氧化碳气体则需要将E装置中_____端与D装置中_____端相连接（填导管口字母代号）。

(5) 某气体可用C装置来收集，因为该气体_____。

(6) 组装A装置时，应遵循_____（填“从上往下”或“从下往上”）的顺序操作。

21. 某校同学开展以“燃烧的条件”为主题的探究实验活动，请你作为成员一起来完成下列过程。（说明：进行小组实验时，每组用到的仪器自行选择）

【实验准备】烧杯、镊子、坩埚钳、酒精灯、三脚架、水槽等

(1) 【实验过程】



扫码查看解析

组别	实验用品	实验操作	实验现象	实验结论
A	相同大小的棉花团、酒精	用棉花团分别蘸酒精和水，放到酒精灯火焰上	1. 加热片刻， _____ _____ _____	I _____ _____
			2. 加热较长时间后两棉花团都燃烧起来	II _____ _____ _____
B	相同大小的滤纸和乒乓球的碎片、薄铜片	把滤纸和乒乓球的碎片分开放在薄铜片的两侧，放在三脚架上加热铜片的中部	一侧的碎片先燃烧，一段时间后另一侧的碎片也燃烧起来	与A组中结论 _____ 相同 (填 “I “ “II “)
C	蜡烛	_____ _____ _____ _____ _____	一支熄灭，一支继续燃烧	燃烧需要有氧气（或空气）

(2) 【交流讨论】同学们通过讨论，正确解释了得出A组结论I的原因： _____

_____。

【反思提升】从安全角度考虑应注意避免因操作不当引起的烫伤烧伤等危险；从知识角度考虑有利于灭火原理的学习。

四、计算与分析题（本题2个小题，共7分）

22. 某化肥生产厂家，生产硝酸铵（ NH_4NO_3 ）时，在其包装上印有“含氮量40%”的字样。请根据你所学的化学知识回答下列问题：
- (1) 硝酸铵（ NH_4NO_3 ）含有 _____ 种元素。
- (2) 包装上“含氮量40%”的数据是 _____ 的（填“合理”“不合理”）。
23. 某公司生产的新型融雪剂，其成分是无水 CaCl_2 和少量的 NaCl ，为测定 CaCl_2 的含量，同学称取该样品12g，加水充分溶解成溶液，然后取一定质量分数的 Na_2CO_3 溶液分五次加入，充分振荡，实验数据见表。请你分析数据并进行有关计算。



扫码查看解析

次数	1	2	3	4	5
加入 Na_2CO_3 溶液的质量/g	20	20	20	20	20
生成沉淀的质量/g	2.5	x	7.5	10	10

- (1) 上表 $x=$ _____。
- (2) 样品中 $CaCl_2$ 的质量分数。