



扫码查看解析

2021年贵州省铜仁市中考模拟试卷

化 学

注：满分为60分。

一、选择题（每小题2分，共18分。在每小题给出的四个选项中，只有一个选项符合题目要求。请将答案填写在答题卡相应位置上）

- 诗词是中华民族灿烂文化的瑰宝。下列古诗中不涉及化学变化的是（ ）
 - 爆竹声中一岁除，春风送暖入屠苏
 - 忽如一夜春风来，千树万树梨花开
 - 落红不是无情物，化作春泥更护花
 - 千锤万凿出深山，烈火焚烧若等闲
- 下列关于溶液的说法中，正确的是（ ）
 - 溶液中各部分性质相同
 - 无色透明的液体一定是溶液
 - 硝酸铵固体溶于水，温度升高
 - 溶质只能是固体
- 异烟肼（化学式： $C_6H_7N_3O$ ；相对分子质量：137）是治疗肺结核药物的有效成分。下列说法正确的是（ ）
 - 异烟肼属于氧化物
 - 异烟肼分子中H、O原子个数比为7：1
 - 异烟肼中C、H两种元素的质量比为36：7
 - 异烟肼中N元素质量分数的计算式为 $\frac{14}{137} \times 100\%$
- 推理是常用的学习方法。下列推理正确的是（ ）
 - 红磷和木炭都可以在空气中燃烧，所以也可用木炭代替红磷测定空气中 O_2 的含量
 - 由一种元素组成的纯净物一定是单质，所以单质一定只含有一种元素
 - 中和反应生成盐和水，所以有盐和水生成的反应一定是中和反应
 - 化学反应通常伴有能量的变化，所以人类利用的能量都是由化学反应提供的
- 要使一杯氯化铵不饱和溶液变为饱和溶液，可采取的方法是（ ）
 - 加水
 - 不断搅拌
 - 升高温度
 - 加入氯化铵固体
- 盛有石灰水的试剂瓶时间久了，内壁常附有一层白膜，要洗去这层白膜最好的方法是（ ）
 - 用水洗
 - 用氢氧化钠溶液洗
 - 用盐酸洗
 - 先用盐酸洗再用水洗



扫码查看解析

7. 下列几组物质混合能发生复分解反应的是 ()
- A. $BaCl_2$ 溶液和稀 HNO_3 B. $NaCl$ 溶液和 KNO_3 溶液
C. $NaOH$ 溶液和 K_2CO_3 溶液 D. $Fe(OH)_3$ 溶液和稀盐酸
8. 在无色透明的酸性溶液中, 能大量共存的一组离子是 ()
- A. NH_4^+ 、 Al^{3+} 、 SO_4^{2-} 、 NO_3^-
B. K^+ 、 Na^+ 、 OH^- 、 Cl^-
C. K^+ 、 Mg^{2+} 、 CO_3^{2-} 、 SO_4^{2-}
D. MnO_4^- 、 Na^+ 、 HCO_3^- 、 OH^-
9. 市售的“加碘盐”外包装文字说明上都有“含碘量”的字样, 这里是指 ()
- A. 碘元素 B. 碘单质 C. 碘原子 D. 碘离子

二、填空题 (共4个小题, 每空1分, 共17分)

10. 用化学用语填空:

- (1) 两个氧原子 _____。
- (2) 溴化钠 _____。
- (3) 4个铵根离子 _____。
- (4) 最简单的有机物 _____。
- (5) 标出氢氧化铁中铁元素的化合价 _____。

11. 化学就在我们身边, 生活中蕴藏着丰富的化学知识。

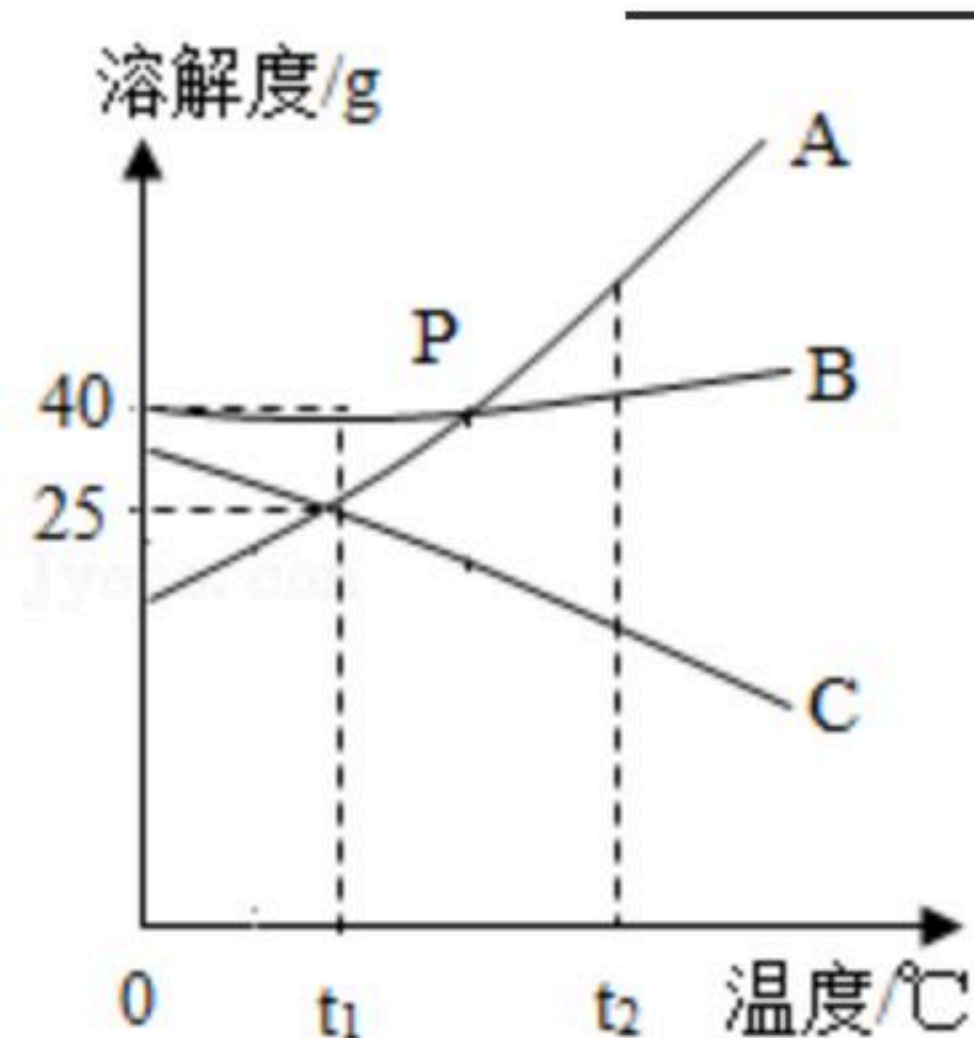
- (1) 端午节吃粽子是咸宁的传统民俗, 制作原料主要有糯米、瘦肉、食盐等, 其中富含蛋白质的是 _____。
- (2) 缺 _____ 易导致夜盲症。
- (3) 喝了汽水以后, 常常会打嗝, 这是因为 _____。
- (4) 房屋装修后, 可在室内放一些活性炭来吸收装修材料释放出的有毒气体, 这是利用了活性炭的 _____ 性。

12. A、B、C三种固体物质的溶解度曲线如图所示。回答下列问题:

- (1) $t_1^\circ C$ 时, A、B、C三种物质中溶解度最大的是 _____。
- (2) $t_1^\circ C$ 时, 在盛有100g水的烧杯中, 加入50g B物质, 充分溶解后, 得到溶液的质量为 _____ g。
- (3) $t_1^\circ C$ 时, C的饱和溶液的溶质质量分数为 _____。
- (4) 将 $t_1^\circ C$ 的A、B、C三种饱和溶液分别升温至 $t_2^\circ C$, 所得溶液中溶质质量分数由大到小的顺序是 _____。



扫码查看解析



13. 若配制质量分数为6% 氯化钠溶液的实验步骤：_____、_____、
_____、_____。

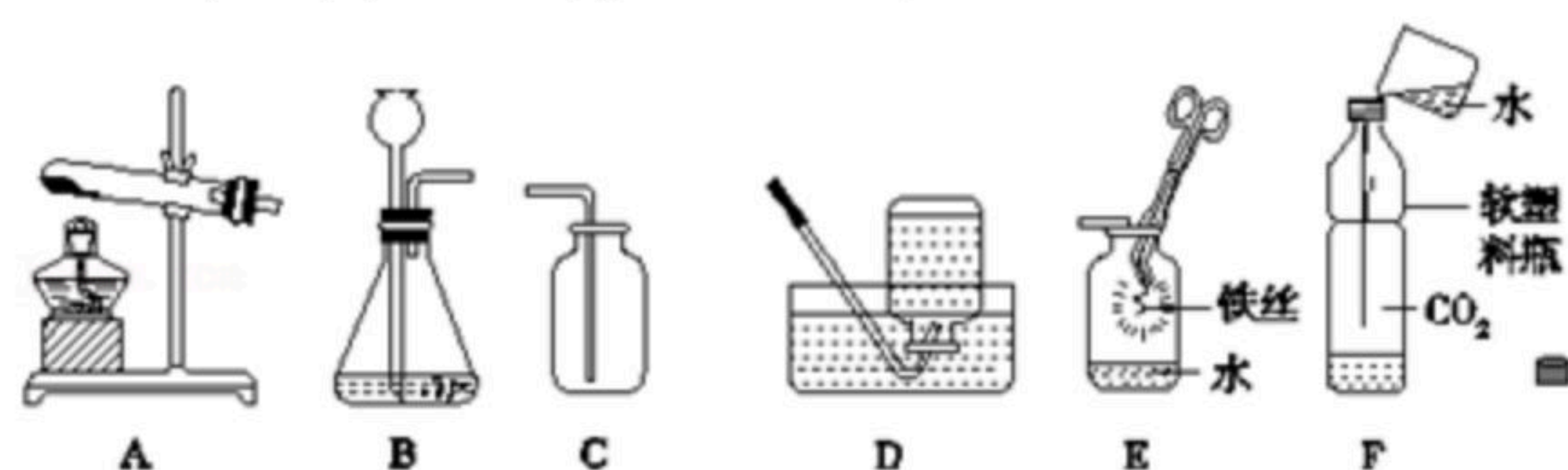
三、简答题（共2个小题，每小题3分，共6分）

14. 水是人类宝贵的自然资源，生活中区分硬水和软水常用的物质是_____；
在化学实验室中常用_____的方法除去硬水中过多的钙、镁化合物；生活中
常用_____的方法降低水的硬度。

15. 实验室制取二氧化碳常用_____为原料。其反
应的化学方程式为_____。

四、实验探究题（共2个小题，每空2分，共13分）

16. 根据下列装置图，回答问题：



(1) 用高锰酸钾制取氧气，选用的发生装置是_____（填序号），收集装置是
_____（填序号），为防止高锰酸钾粉末进入导管，该装置需做一点改进的
是_____，若用D装置收集氧气，当观察到
_____时，便可开始收集。

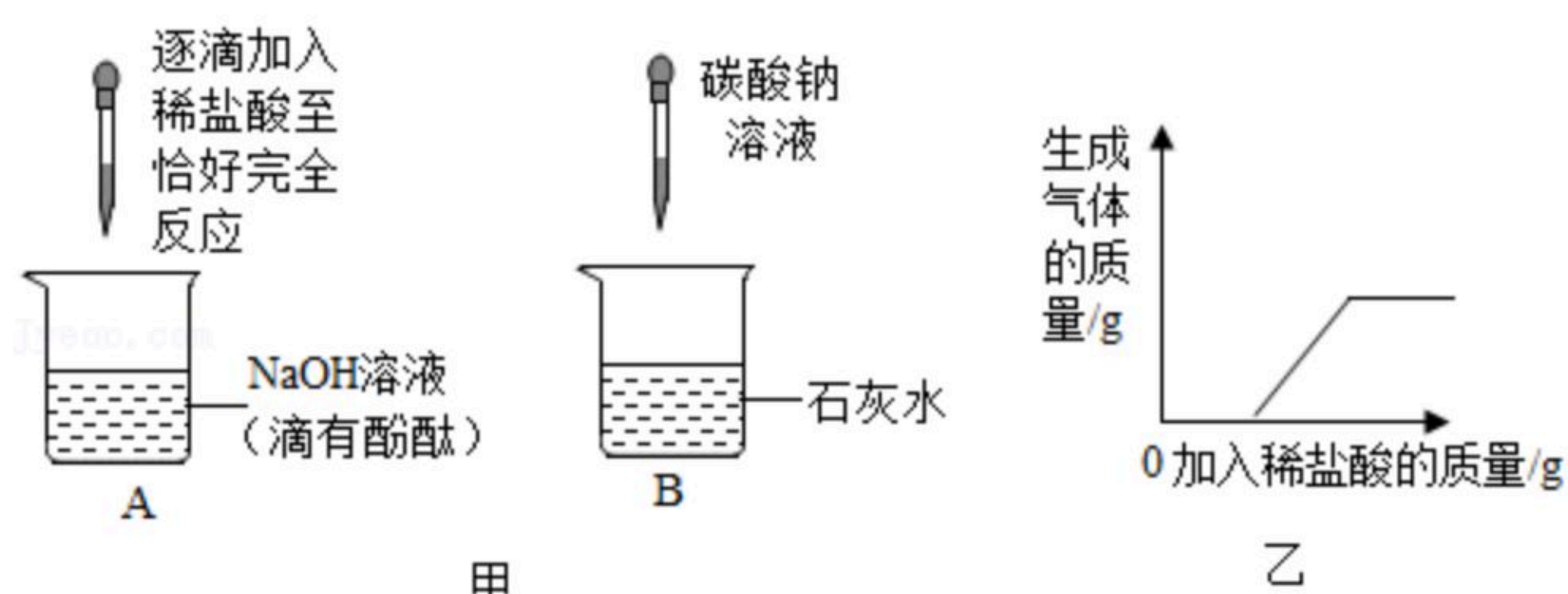
(2) 用收集的氧气完成图E铁丝燃烧的实验，集气瓶中预先放少量水的原因是：
_____。

(3) 如图F向装满CO₂的软塑料瓶注入约 $\frac{1}{3}$ 体积的水，立即旋紧瓶盖，振荡，观察到的
现象是_____；分析原因：_____。

17. 化学兴趣小组的同学在探究碱的化学性质时，完成了如图甲所示的两个实验。实验后，
小明同学将废液倒入同一废液缸中，发现混合废液浑浊并显红色。请你完成下列问题：



扫码查看解析



(1) A实验中发生反应化学方程式为 _____。

(2) B实验中发生反应的现象是 _____，反应的化学方程式为 _____。

【提出问题】废液中，能使酚酞溶液变红的物质可能是哪些呢？

【作出猜想】

猜想一：废液中，能使酚酞溶液变红的物质可能是氢氧化钠；

猜想二：废液中，能使酚酞溶液变红的物质还可能是 _____；

猜想三：废液中，能使酚酞溶液变红的物质还可能是氢氧化钠和氢氧化钙。

【实验验证】同学们对可能含有的碱性物质进行确定，取一定量的废液过滤，向滤液中逐滴加入稀盐酸，根据反应现象得到了如图乙所示的图象。

【结论】分析图象数据得出，废液中使酚酞溶液变红的物质一定是 _____ 和 _____，一定不是 _____。

【拓展提高】为了使以上废液实现安全排放，你的做法是： _____。

五、计算题（本题包括1个小题，共6分）

18. 碱式碳酸铜是孔雀石的主要成分，俗称铜绿，化学式为 $Cu_2(OH)_2CO_3$ ，受热可分解生成 CuO 、水和二氧化碳。

(1) 碱式碳酸铜的相对分子质量是 _____。

(2) 铜绿分解生成22g的二氧化碳的同时，生成 CuO 的质量是多少？