**2016年贵州省黔西南州中考化学真题（word版含答案）**

可能用到的相对原子质量：H—1 C—12 O—16 Na—23 S—32

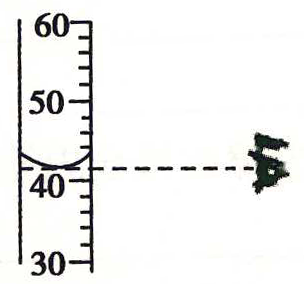
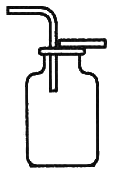
**一、选择题（共6个小题，每小题2分，共12分。每小题的4个选项中只有一个选项符合题意，多选、不选、错选均不得分）**

1．下列变化属于化学变化的是

A．生米煮成熟饭 B．水变成冰

C．灯泡发光 D．干冰用于人工降雨

2．下列实验操作正确的是



A．取用固体药品 B．收集氧气 C．二氧化碳的验满D．读出液体的体积

3．下列化学方程式书写正确的是

点燃

A．P + O2 P2O5 B．2Fe + 6HCl 2FeCl3 + 3H2↑

通电

点燃

C．2H2O 2H2↑ + O2↑ D．Mg + O2 MgO2

4．下列各种行为中，符合“绿色化学”理念的是

A．提倡使用煤作燃料 B．提倡使用甲醛溶液浸泡水产品

学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！ C．提倡使用清洁能学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！源 D．提倡出行时多使用私家车

5．下列各组物质分类一致的是

A．HNO3、H2SO4、NaOH B．H2CO3、Ca(OH)2、NaCl

C．CuSO4、Al2O3、NH3·H2O D．CaCO3、MgCl2、AgNO3

6．下列各组物质在pH=11的无色溶液中能大量共存的是

A．NaCl、稀HCl、KOH B．CuSO4、KNO3、BaCl2

C．FeCl3、NaOH、HNO3 D．NH3·H2O、Na2CO3、KCl

**二、填空题（共6个小题，每空1分，共24分）**

7．用化学用语填空：

（1）3个硫原子 （2）5个水分子

（3）4个铵根离子 （4）6个硝酸根离子

（5）氢氧化铝中铝元素的化合价

8．生活与化学密切相关，生活中处处有化学，请你根据所学化学知识回答下列问题：

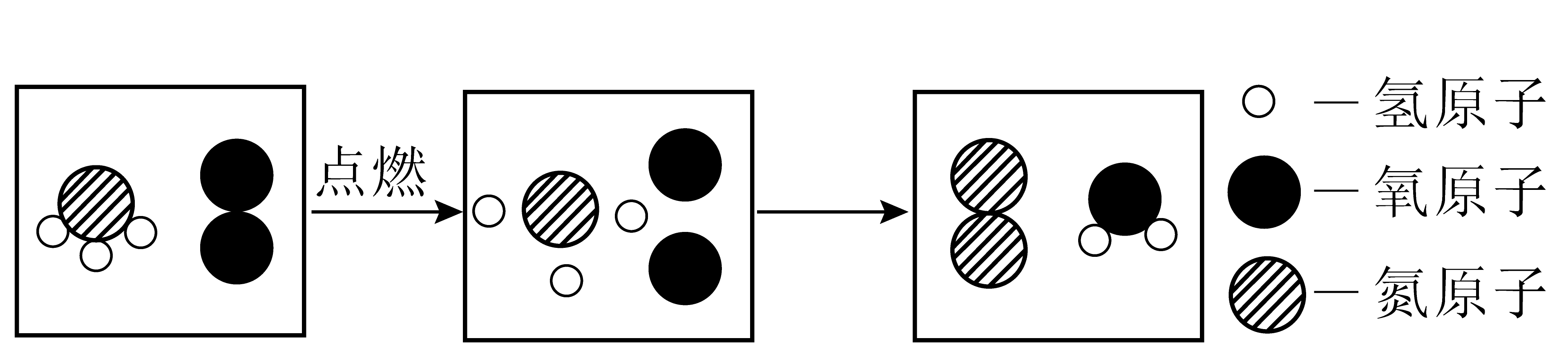
（1）从分子的角度解释，25mL汽油与25mL酒精混合，体积小于50mL原因是 。

（2）农业生产中常用于改良酸性土壤的是熟石灰，其化学式为 。

（3）生活中可用于除去铁锈的两种常见的酸是稀 和稀 （填物质的名称）。

（4）氢能源是清洁的绿色能源，其燃烧的化学方程式为： 。乙醇（C2H5OH）俗称“酒精”，其属于 （填“有学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！机物”或“无机物”）。

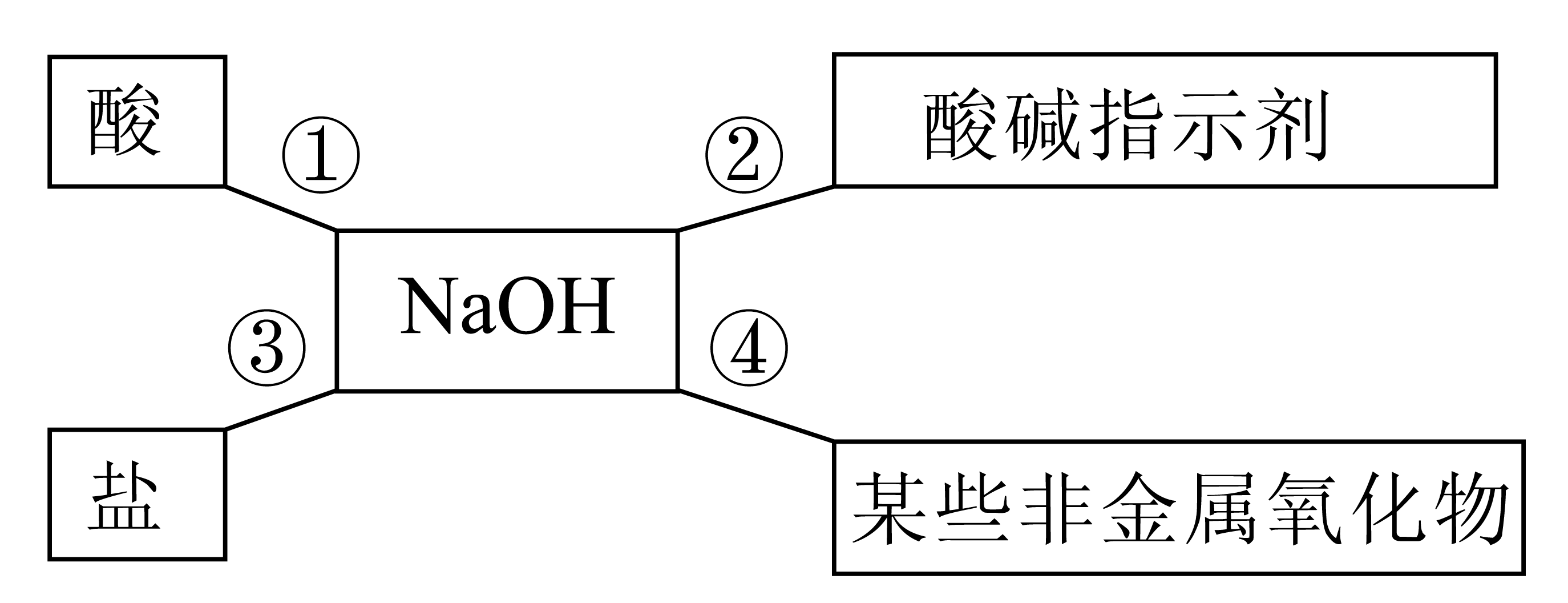
（5）日常生活中可以用 区分硬水和软水；可以用 区分羊毛和棉花。

9．根据下列微观示意图，回答相关问题：

（1）在化学变化过程中，发生变化的微粒是 ，没有变化的微粒是 。

（2）写出该反应的化学方程式 学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！ 。

10．经过“碱的化学性质”的学习，小明同学用下图归纳总结出了NaOH的四条化学性质（即NaOH能与四类物质发生化学反应）。



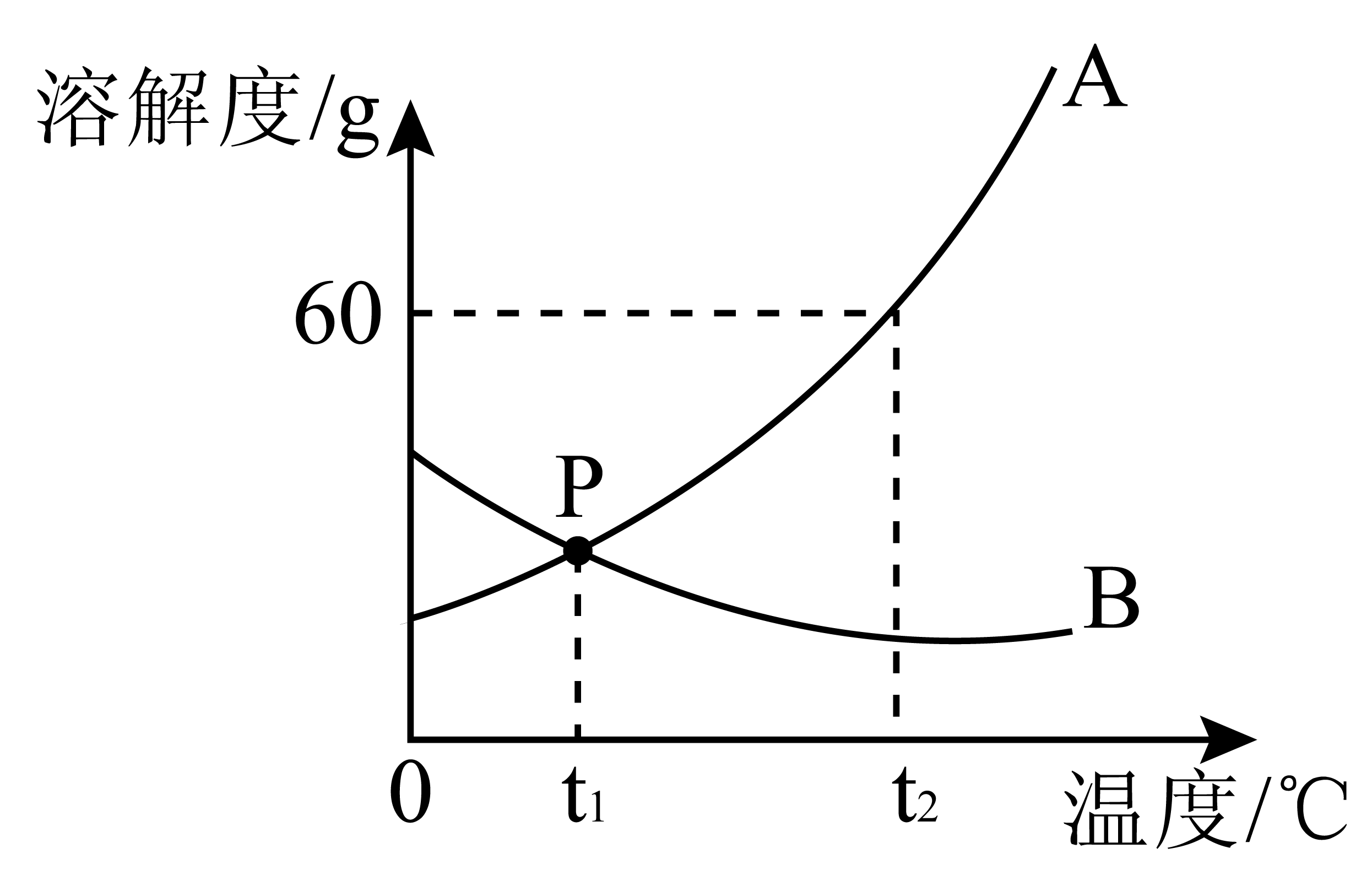
（1）为了验证反应②，小明同学将适量的紫色石蕊试液滴入NaOH溶液中，其观察到的现象是 。

（2）为了验证反应③能够发生，应选用下列的哪一种试剂 。

A．KNO3 B．NaCl C．CuSO4 D．Na2CO3

（3）NaOH溶液露置于空气中易变质，所以必须密封保存，请你写出NaOH溶液变质的化学方程式： 。

11．如图所示，图中A、B是两种物质的溶解度曲线，请回答下列问题

学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！（1）图中P点的含义是 。

（2）在t2℃时，75g水最多能溶解A物质 g。

（3）A、B两种物质的饱和溶液温度由t1℃升温到t2℃时，

一定有晶体析出的是 。

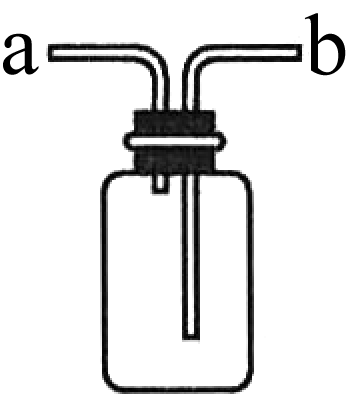
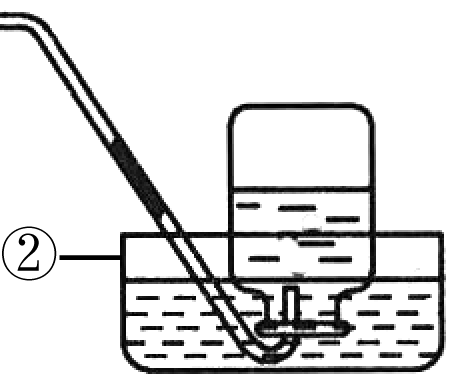
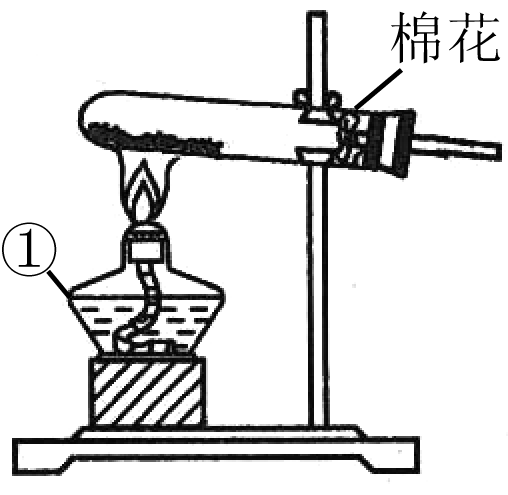
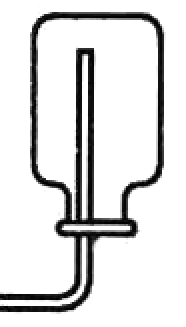
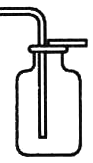
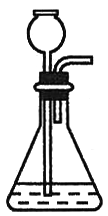
（4）A中含有少量的B，若要提纯A可使用 方法。

12．小刚同学称量6.3g固体药品，称量结束后才发现自己把

称量物和砝码的位置颠倒了。请问：小刚称量药品的实际质量是 g。

1. **实验与探究（共2个小题，每空1分，共16分）**

13．下图为实验室制取气体装置图：



A B C D E F

（1）写出标有序号的仪器名称：① ；② 。

（2）实验室用一种紫黑色固体粉末制取氧气，需选用的发生装置为 （填序号，下同），收集装置为 ；反应的化学方程式为： 。

（3学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！）实验室用A装置制取二氧化碳，反应的化学方程式为： ，收集装置为 ，检验二氧化碳的原理为 （用化学方程式表示）。

（4）若用A装置制取气体，为了更好地控制反应的发生和停止，可将 改为分液漏斗；若用E装置收集氧气，气体应从 端（填a或b）进入。

14．一包固体粉末，可能含有Na2CO3、Fe2(SO4)3、NaCl、KNO3、Na2SO学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！4中的一学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！种或几种，为探究其成分，设计以下实验进行探究：

（1）取少许固体粉末于试管中，加水使其充分溶解，得到无色溶液；

（2）取少量（1）的溶液于试管中，滴加足量的Ba(NO3)2溶液，有白色沉淀产生，过滤；

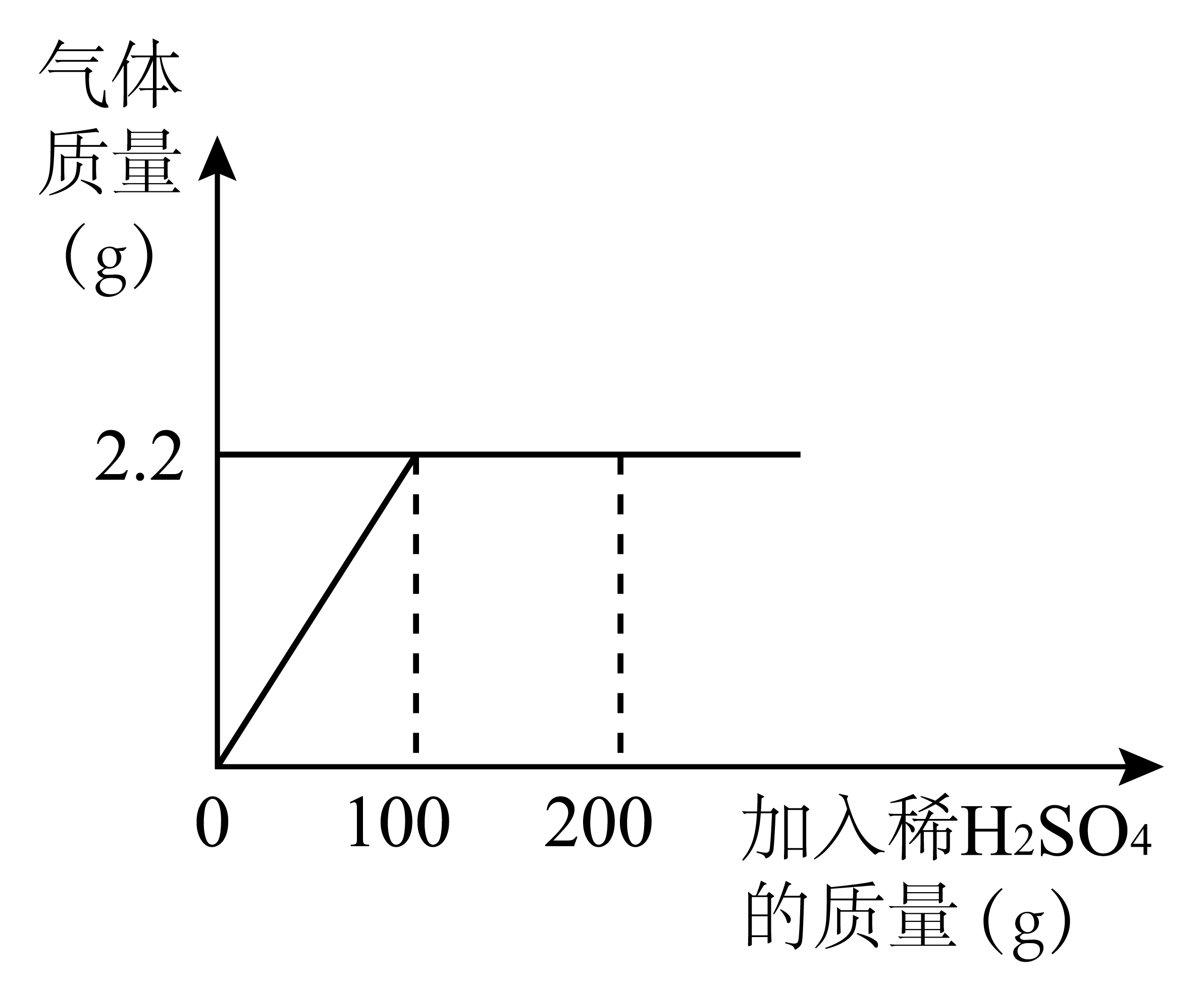
（3）向（2）中的滤渣（白色沉淀）中加入足量的稀HNO3，有气泡产生，白色沉淀部分溶解。

**实验结论：**

a．固体粉末中一定不存在 ，一定存在 、 ，可能存在 、 ；

b．写出（3）中反应的化学方程式 。

**四、计算题（共1题，第1、2小题各2分，第3小题4分，共8分）**

15．现有一包Na2CO3和Na2SO4固体粉末混合物22.2g，向其中加入足量的稀H2SO4，产生气体的质量和加入稀H2SO4的质量关系如图所示。

（1）Na2CO3中钠元素与氧元素的质量比为 ， 产生气体的质量为 g；

（2）恰好完全反应时，求所用稀H2SO4中溶质的质量；

（3）求恰好完全反应时溶液中溶质的质量分数。

