**中考模拟测试化学试卷**

**（满分60分，考试时间40分钟）**

可能用到的相对原子质量：H—1 C—12 N—14 O—16 Zn—65 Cl—35.5 Cu—64 Ag —108

**六、选择题（共20分）**

27. 能保持水的化学性质的微粒的是

A．氢分子和氧原子 B．氢原子 C．氢、氧元素 D．水分子

28．按目前上海市生活垃圾分类标准，废弃的电器属于

A．湿垃圾 B．有害垃圾 C．可回收物 D．干垃圾

29. 构成下列物质的微粒与构成C60的微粒类型相同的一组是

A. 氦气、氧化汞 B. 铁、铜 C. 氮气、氨气 D. 金刚石、氢气

30. 可用于治疗胃酸过多的物质是

A．NaCl B．CaO C．Mg(OH)2 D．NaOH

31. 物质的名称、俗名、化学式一致的是

A．二氧化碳 冰 CO2 B．氢氧化钙 消石灰 Ca(OH)2

C．碳酸钠 石碱 Na2CO3 D．硫酸铜 胆矾 CuSO4·5H2O

32．关于复分解反应说法一定正确的是

A．反应物为酸和碱 B．伴随有明显现象

C．生成物为盐和水 D．元素化合价不变

33．物质的用途错误的是

A. 干冰用于人工降雨 B. 用明矾净水杀死细菌

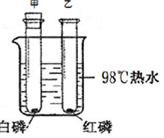
C. 用食盐水融化道路的积雪 D. 用碳酸钙作补钙剂

34．为确保生命安全，处理事故的正确方法是

A．进入深洞，燃着的火把熄灭后继续前行

B. 厨房内管道煤气（主要成分为CO）泄漏，马上点火燃尽

C. 桌面上酒精灯内酒精洒出，着火燃烧，立即用湿抹布扑灭

D. 炒菜时油锅着火，立即浇水灭火

35．用右图进行实验，说法正确的是

（已知：白磷着火点：40℃，红磷着火点：240℃）

A．白磷和红磷一直不燃烧

**98℃热水**

B．甲试管塞上橡皮塞的目的是隔绝空气

C．甲乙对照能得出燃烧需要氧气

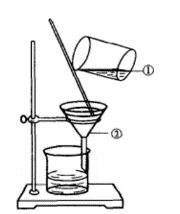
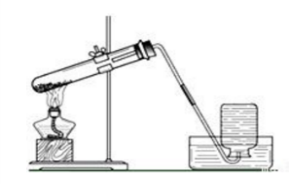
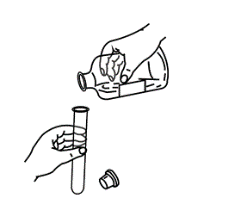
D．甲乙对照能得出燃烧需要温度达到着火点

36．有关分子和原子的说法，错误的是

A．分子是保持物质性质的一种微粒 B．分子的质量可能比原子的质量小

C．同种原子可能构成不同分子 D. 原子是化学变化中最小的微粒

37．下列实验基本操作中正确的是

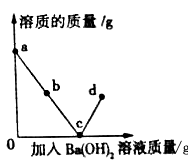


A. 吸取液体 B.倾倒液体 C.过滤 D.实验室制氧气

38.下列检验物质的方法正确的是

A．用酚酞鉴别食盐水和稀醋酸 B．用胆矾检验汽油中是否掺水

C．用燃着的木条检验某气体是否是二氧化碳 D．用氯化钡溶液鉴别稀盐酸和稀硫酸

39.向稀硫酸中加入Ba(OH)2溶液，溶质质量变化如图所示，下列

说法不正确的是

A. a点处溶液pH小于7

B. b点处溶液中有两种溶质

C. c点处溶液中溶质质量分数为0

D. d点处溶液能使紫色石蕊溶液变蓝

40．下列说法正确的是

A．物质的量表示约6.02×1023个微粒的集合体 B．1mol氧气的质量为32g/mol

C．等质量的N2和CO的原子个数比为1:1 D．1molCO2中含有2mol氧

41．将t℃接近饱和的硫酸铜溶液等分为甲乙两份，向甲中加硫酸铜粉末、乙中加硫酸铜晶体都恰好达到饱和时，则加入固体的质量关系为

A．甲=乙 B．甲＜乙 C．甲＞乙 D． 无法确定

42．化学方程式书写正确且属于置换反应的是

A. 2NaOH + H2SO4 = Na2SO4 + 2H2O B. 2Fe + 6HCl = 2FeCl3 + 3H2↑

C. CO + CuO = Cu + CO2 D. Cu + 2AgNO3 = Cu(NO3)2 + 2Ag

43.有关CO2、CO的实验设计错误的是

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 目的 | 鉴别CO2，CO | 鉴别CO2，CO | 除去CO2 | 除去CO |
| 操作 | 菁优网：http://www.jyeoo.com | 菁优网：http://www.jyeoo.com | 菁优网：http://www.jyeoo.com | 菁优网：http://www.jyeoo.com |
| 选项 | A | B | C | D |

44．下列物质之间的转化，只通过一步反应不能实现的是 ① Fe2O3 →FeCl2

② NaNO3 → NaCl ③CO2 → C ④CuSO4 → Cu(NO3)2 ⑤CaCO3→Ca(OH)2

A. ①④ B. ①③ C. ①②⑤ D. ①②③⑤

45. 把HCl、Na2CO3、H2SO4、NaOH、NaNO3五种无色溶液鉴别开来,实验方案中所加试剂和先后顺序最合理的是  
A. 石蕊试液、稀HNO3、AgNO3溶液 B. BaCl2溶液、稀HNO3、石蕊试液  
C. 稀HNO3、石蕊试液、AgNO3溶液 D. 稀HNO3、酚酞试液、BaCl2溶液

46．现有Mg和Fe粉末混合物共8g，加入足量的稀硫酸完全反应后，经测定溶液质量增加了7.6g，则反应中生成的硫酸盐物质的**量**总和为

A. 0.4 mol 　　 B. 0.2mol 　　　 C. 0.15mol 　 D. 0.1mol

**七、填空题（共20分）**

47. 化学是一门研究物质的组成、结构、性质以及变化规律的自然科学，用初中化学的相关知识完成下列填空：  
① （用化学式表示）空气是由多种气体组成的混合物，其中体积分数最大的物质是

\_(1)\_\_\_\_，约占\_\_（2）\_\_，属于氧化物是\_\_\_(3)\_\_\_（写出一种即可），能供给动物呼吸的气体是\_\_(4)\_\_\_．

② 我国著名科学家侯德榜发明了“联合制碱法”，对纯碱制取工业做出巨大贡献。在“联合制碱法中”有一种生成物是氯化铵（NH4Cl），0.5mol NH4Cl中约含有 (5) 个氢原子。氯化铵是一种化肥，属于 (6) 肥（填元素名称）。请你写出氯化铵中所含原子团的名称 (7) 。氯化铵中氮元素的质量分数是 (8) （写出计算过程，不需计算结果）。

③ 波尔多液具有一定的杀菌效果，可以防治某些植物病害。通常用1%的硫酸铜溶液与熟石灰混合制得。写出配制波尔多液的化学方程式\_\_\_\_(9)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；若要配制1000克1%的硫酸铜溶液，需要5%的硫酸铜溶液的质量是 (10) 克。

48. 甲、乙两种固体（均不含结晶水）的溶解度曲线如图一所示。

① （11） ℃时，甲、乙两种物质的溶解度相等；

② 如图二所示，t1℃时向5 g甲物质中分批加入水，

依次得到A、B、C、D四份溶液。

Ⅰ 相关分析正确的是 （12） ；  
a．将溶液A升温至t3℃，溶质质量分数变大  
b．与溶液A相比溶液C的质量增加了20g  
c．t1℃时甲的溶解度不小于20g/100g水  
d．溶液中溶质质量分数的关系是:A=B＞C＞D



Ⅱ 在溶液A、B、C、D中任意选择一个溶液计算其溶质质量分数：溶液（13） （选填编号）的溶质质量分数是 （14） （精确到0.1%）；

③ 如图三所示，t6℃时取甲、乙两种物质各*w* g进行实验，最终烧杯中均有固体析出，且析出固体质量乙大于甲。则t的取值范围是： （15） （用“＜”或“≤”表示）。



49. 人类文明的发展和社会的进步同金属材料关系十分密切。

（1）在做菜时常添加加铁酱油有助于预防患\_\_(16)\_\_\_\_\_病。

（2） 铁制品在潮湿的空气中容易生锈，用盐酸清除铁锈的化学方程式为\_\_（17）\_\_\_\_。

（3）向含有 Cu（NO3）2 和AgNO3 的混合溶液中加入一定量的锌粉，充分反应后过滤，所得固体的质量等于加入锌粉的质量。

① 请分析所得固体的成分\_\_\_\_(18)\_\_\_\_\_\_\_。

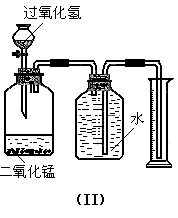
② 写出一个有关反应的化学方程式\_\_\_\_\_\_\_(19)\_\_\_\_ \_。

(4) 若要验证Cu、Fe、Ag的活动性强弱,可选择的试剂组是\_\_（20）\_\_\_(填序号)

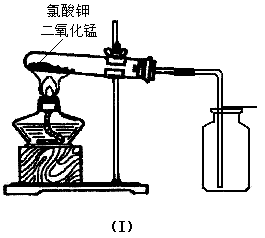
Ⅰ. Cu、Fe、Ag 、稀硫酸 Ⅱ. Cu、AgNO3、Fe(NO3)3溶液

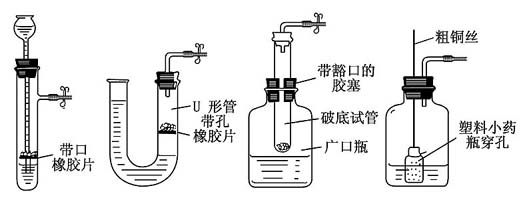
Ⅲ. Fe、Ag、CuSO4溶液 Ⅳ . Cu、Fe、稀硫酸、AgCl

**八、简答题：（共**20**分）**

50．实验室常用下列三种方法制备气体：

a





a

（Ⅲ）

（1）仪器a的名称 （1）

（2）写出装置（Ⅱ）中反应的化学方程式 （2） ，若要制得0.1molO2，则需10%的H2O2溶液\_\_\_（3）\_\_\_\_g；

（3）和装置（Ⅰ）比较，用装置（Ⅱ）制取和收集氧气除了节能、环保、安全、操作简单等优点以外还有： （4） ；装置（Ⅲ）和装置（Ⅱ）的发生装置比较的优点是 （5） ；学生改用装置（Ⅲ）作为过氧化氢溶液制氧气的发生装置，却没有此优点，原因是 （6） 。

（4）请你写出一种实验室用装置（Ⅲ）制取气体的化学方程式 （7） 。

51. 现有一包固体粉末，可能含有Na2CO3、Na2SO4、BaCl2、NaOH、Cu(NO3)2中的一种或几种．现做如下实验：

(1) 取少量固体溶于水，过滤得白色沉淀A和无色滤液B，则原固体中一定不含\_\_（8）\_\_\_\_\_．

(2) 取白色沉淀A，滴加过量稀HCl，固体部分溶解，则原固体中一定含有\_\_\_（9）\_\_\_\_\_\_\_\_\_．

(3) 向无色滤液B中通入CO2，产生白色沉淀，写出发生反应的化学方程式：\_（10）\_\_\_\_\_\_\_\_；滤液B中一定含有\_\_\_\_\_\_（11）\_\_\_\_\_\_\_\_

52. 某化工厂排出的废水透明、澄清、略显蓝色。某研究小组的实验探究如下：

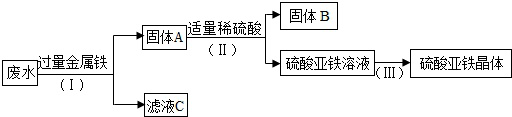
①取少量废水，滴入稀盐酸，有不溶于稀硝酸的白色沉淀生成，该白色沉淀是\_\_（12）\_；过滤，将滤液分成两份，一份滤液中加入稀硫酸，有不溶于稀硝酸的白色沉淀生成；

写出该反应化学方程式\_\_\_\_\_（13）\_\_\_\_\_\_\_\_\_；另一份滤液中加入足量氢氧化钠溶液，产生蓝色沉淀，该蓝色沉淀是\_\_\_\_（14）\_\_\_\_\_\_\_\_；由此推断,该废水中一定含有的物质属于\_\_\_（15）\_\_(填编号)

A. 氯化物 B. 硫酸盐 C. 硝酸盐 D. 碳酸盐

② 该小组又设计了一个从废水中回收金属和硫酸亚铁晶体的实验方案：

(提示：金属钡比金属铁活泼)



固体B中一定含有的物质是\_\_\_\_（16）\_\_\_\_\_\_\_\_； 滤液C中含有的溶质是\_\_\_（17）\_\_\_\_\_\_\_；

步骤Ⅲ的目的是得到硫酸亚铁晶体,其操作顺序为\_\_\_\_（18）\_\_\_\_\_(填编号)→洗涤干燥。

1. 过滤 b. 加热浓缩 c. 冷却结晶

步骤Ⅱ有少量硫酸过量，按步骤Ⅲ回收时，对获得的晶体有无影响?简述理由\_\_(19）\_