

绝密★启用前

二、填空题（共6个小题，共28分）

7、（5分）用化学用语填空：

2019-2020学年度第一学期九年级月考（II）化学试题

（总分：60分

时间：理综共150分钟）

(1)2个钙离子

(2)3个氮原子

(3)4个氢分子\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

(4)5个铵根离子

(5)氧化铝中铝的化合价为+3价\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

可能用到的相对原子质量：O:16

H:1

C:12

Cl:35.5

S:32

8、（3分）化学就在我们身边，它能改善我们的生活。请从“氧气、水、二氧化碳”中选择适当的物质用

一、选择题（每小题只有1个选项符合题意，6个小题，每小题2分，共12分）

化学式填空。

．．．

1、下列变化中属于物理变化的是（

）

（1）抢救危重病人常用的物质是

（2）植物进行光合作用需要提供的气体

（3）人体中含量最多的物质是

；

A、食物腐烂

B、煤气燃烧

C、美酒飘香

D、铁锅生锈

；

2、为了预防缺铁性贫血，人体必须保证足够的铁的摄入，这里的“铁”是指（

）

。

A、铁元素

B、铁分子

C、铁原子

D、铁单质

9、（3分）甲、乙、丙、丁四种元素，甲的单质是空气中含量最多的气体；乙是地壳中含量最多的金属

3、下列实验操作正确的是（

）

元素；丙是地壳中含量最多的元素；丁元素原子核外只有一个电子。用化学符号填空；甲的单质是

；

丙和丁形成的化合物是

；乙的元素符号是

。

10、（5分）下表是元素周期表的一部分，请仔细阅读后填空。

A取用固体

B点燃酒精灯

C溶解固体

D过滤

族Ⅰ

周期

0

4、用分子的观点解释下列现象，不合理的是（

A、食物变质——分子本身发生了变化

B、汽油挥发——分子大小发生了变化

C、热胀冷缩——分子间间隔改变

）

1

2

3

1H

Ⅱ

Ⅲ

Ⅳ

Ⅴ

Ⅵ

Ⅶ

2He

4.003

10Ne

20.15

18Ar

39.95

1.008

3Li

6.942

11Na

22.99

4Be

9.012

12Mg

24.31

5B

10.81

13

6C

7N

8O

9F

12.02

14Si

28.09

14.01

15P

16.00

16S

19.00

17Cl

35.5

D、花香四溢——分子不断运动

5、右图是元素周期表中的一格，依据图中的信息得到的下列认识错误的是（

A.该元素原子序数为14

）

30.97

32.06

14

Si

硅

B.该元素属于金属元素

28.09

（1）镁原子的相对原子质量是

。

C.该元素一个原子的原子核外有14个电子

D.该元素的相对原子质量为28.09

（2）硫元素在第

周期，在化学反应中易

元素的化学性质相似。

电子（填“得到”或“失去”）。

（3）氟元素与表中的

6、人体吸入的O2有2％转化为活性氧，它加速人体衰老，被称为“夺命杀手”。我国科学家尝试用Na2Se03

清除人体内的活性氧，Na2Se03中Se(硒)元素的化合价是（

（4）表中原子序数为13的元素是

元素。

）

11、（6分）A－H都是九年级化学前三个单元中的常见物质，B为黑色粉末，C、D在常温时均呈液态，B

和C混合立即产生大量的无色气体H，H能使带火星的木条复燃，加热E和B的混合物也有H气体生成，

它们之间有如下的转化关系，且B在反应①和③中前后质量和化学性质均不变，试回答下列问题：

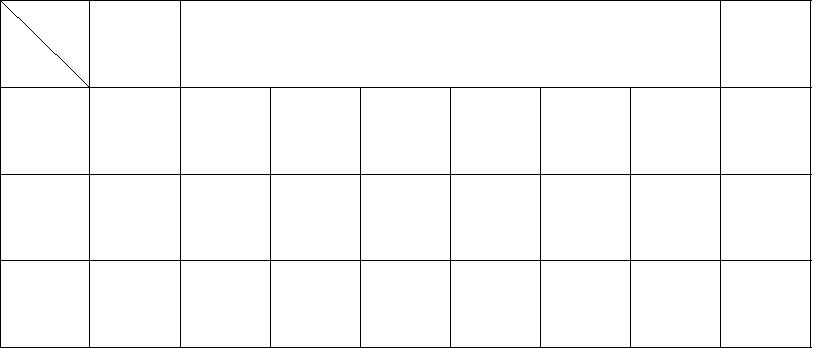
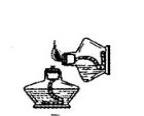
A、+2

B、+4

C、+6

D、-2

1/ 2



体，密度比空气小，极易溶于水。若制取并收集氨气，应该从上图中选择的发生装置和收集装置分别

是

、

。

14．（6分）以下是某研究小组探究影响反应速率部分因素的相关实验数据。

过氧化氢

实验

序号

过氧化氢

温度

/℃

二氧化锰

的用量/g

收集氧气

反应所需

的时间/s

溶液浓度

溶液体积/mL

的体积/mL

/%

5

⑴写出下列物质的名称。

．．

①

②

③

④

1

1

5

5

20

20

35

55

0.1

0.1

4

4

2

2

16.75

6.04

A、

D、

G、

F、\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

。（2分）

15

30

30

49.21

10.76

⑵写出H和A反应的符号表达式：

12、（6分）右图是电解水的装置，结合所学知识，完成

下列问题：

直流电源

A

B

(1)通过实验①和②对比可知，化学反应速率与

化学反应速率与温度的关系是

有关；从实验③和④对比可知，

（1）其中A试管应该与电极的

极相连。

，

（2分）；

通电一段时间后，B试管中收集到的气体是

(2)用一定量15%的过氧化氢溶液制氧气，为了减小反应速率，可加适量的水稀释，则产生氧气的总

A试管和B试管中收集到的气体的体积比约等于

（2）B试管中气体的检验方法为

。

重量将

（选填“减小、不变或增大”）。

。

(3)写出实验②中反应的符号表达式：

四、计算题（6分，每小题1分，（5）小题2分）

（2分）。

（3）通过该实验小明得出了许多结论，请你说出其中一条：

（4）写出该反应的符号表达式

。

。

15、2003年8月以来，我国齐齐啥尔等地相继发生了侵华日军遗留的芥子气泄漏伤人事件。芥子气化学

式为(C4H8Cl2S)，求：

三、实验探究题（共2个小题，共14分）。

13、（8分）实验室里有高锰酸钾、二氧化锰、过氧化氢以及如图所示的装置，回答下列问题：

（1）1个芥子气分子中共有

个原子。

（2）芥子气由

种元素组成。

（3）芥子气的相对分子质量是

（4）芥子气中碳、氯元素的质最比为

。

。(计算结果保留最简整数比)

（5）159g芥子气中碳元素的质量是多少？（写出计算过程）

（1）写出图中仪器a和b的名称：a

；b

。

（2）组装仪器时连接玻璃管和胶皮管的操作：先把玻璃管口

玻璃管插入胶皮管。

，然后稍稍用力即可把

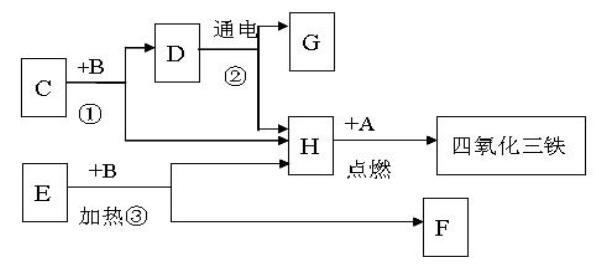
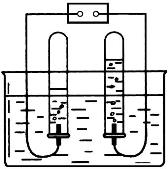
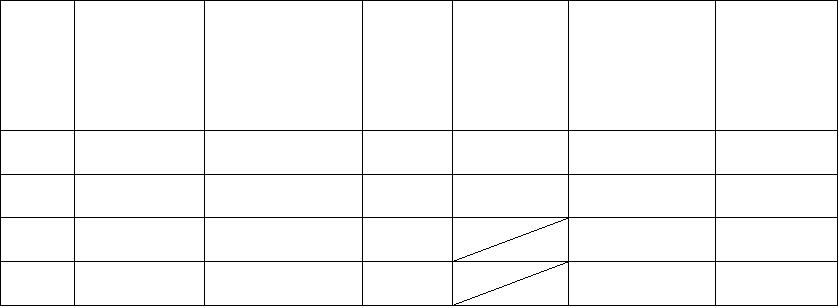
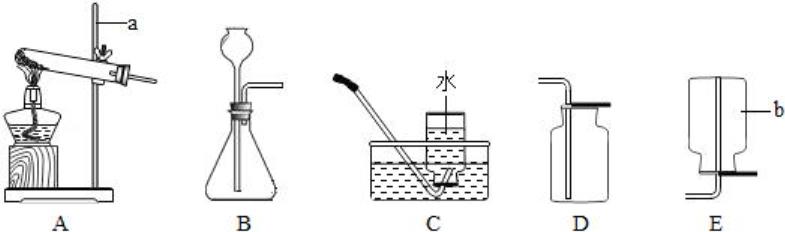
（3）利用氯酸钾和二氧化锰制取并收集氧气应选择的装置是

（填字母），反应的文字表达式

为

（2分）。

（4）实验室常用氯化铵固体与碱石灰固体共热来制取氨气。常温下氨气是一种无色、有刺激性气味的气



**九年级半期联考化学考试参考答案**

1. **选择题（6个小题，每小题2分，共12分）**
2. C 2、A 3、C 4、B 5、B 6、B

**二、填空题（6个小题，共28分) +3**

**7、（5分，每空一分）(1)** 2Ca2+ **(2)3N (3)**4H2 **(4)**5NH4+ **(5)** Al2O3

**8、（3分，每空一分）**（1）O2； （2）CO2； （3）H2O

9、**（3分，每空一分）**（1）N2  （2） H2O或H2O2  （3）Al

10、**（5分，每空一分）**（1）24.31 （2）三 ， 得到 （3）氯或Cl （4）铝或Al

11、**﹝5分，（1）小题每空一分，（2）小题2分﹞**

（1） **注：写化学式不得分** A、铁 D、水 G、氢气 F、氯化钾

点燃

（2）Fe+O2———Fe3O4

12、**﹝7分，（1）、（2）、（3）小题每空一分，（4）小题2分﹞**

（1）负 氧气或O2 2:1

（2）把带火星的木条伸入试管中，若木条复燃，证明是氧气。

（3）水是由氢、氧两种元素组成的。（或其他合理答案均可）

通电

（4）H2O———H2+O2

**三、实验探究题（2个小题，共14分)**

|  |  |
| --- | --- |
| 二氧化锰 |  |
| 加热 |  |
|  |  |

**13、（8分,每空一分,文字表达式2分）**（1）a：铁架台 b：集气瓶 （2）用水润湿

1. AC或AD , 氯酸钾 氯化钾+氧气（2分） （4）A E

14、（6分）(1) 过氧化氢溶液的浓度；(1分） 温度越高，反应速率越快（2分）

(2) 不变（1分）

MnO2

(3) H2O2———H2O+O2（2分）

**四、计算题﹝6分，（1）、（2）、（3）（4）小题每空一分，（5）小题2分﹞**

（1）15 （2）四 （3）159 （4）48：71

（5）48g