

## 2024届扬州市中考试题猜想化学试卷

考生须知：

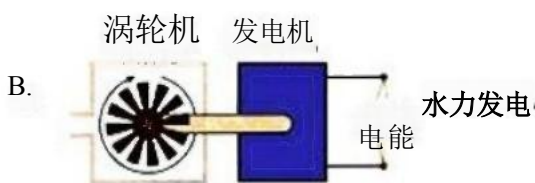
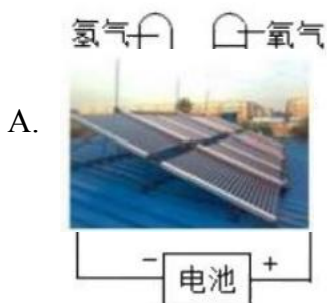
- 全卷分选择题和非选择题两部分，全部在答题纸上作答。选择题必须用2B铅笔填涂；非选择题的答案必须用黑色字迹的钢笔或答字笔写在“答题纸”相应位置上。
- 请用黑色字迹的钢笔或答字笔在“答题纸”上先填写姓名和准考证号。
- 保持卡面清洁，不要折叠，不要弄破、弄皱，在草稿纸、试题卷上答题无效。

一、单选题(本大题共15小题，共30分)

1. 在  $N_2O$ 、 $NO$ 、 $N_2O_3$ 、 $N_2O_5$ 、 $NO_2$  五种物质中，当它们所含氮元素质量相等时，所含氧元素的质量比为( )

- A.1:1:1:1:1                      B.1:2:3:5:4  
C.1:2:1:4:5                      D.5:4:3:1:2

2. 下列装置中，都伴随着能量变化，其中由化学能转变为电能的是



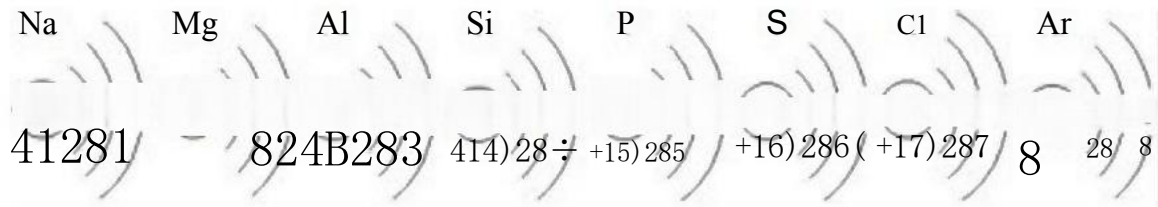
3.  $3Cl_2 + 6NaOH \triangleq 5NaCl + X + 3H_2O$  的反应中，X 的化学式是

- A.  $O_2$     B.  $NaClO$     C.  $HCl$     D.  $NaClO_3$

4. 下列关于金属的说法中，不正确的是

- 铜有良好的导电性，常用于制作导线
- 所有的金属都能与稀盐酸反应
- 铁制品在干燥的空气中不易生锈
- 不锈钢具有较强的耐腐蚀性，可用于制作医疗器械

5. 已知元素周期表中第三周期各元素原子结构示意图如下，下列分析错误的是( )



A. 以上原子的核外都有三个电子层

B.  $\text{Na}^+$  和  $\text{Mg}^{2+}$  的核外电子数不相同

C. Na 与 S 形成化合物的化学式为  $\text{Na}_2\text{S}$

D. 在化学反应中氯原子容易得到电子

6. 归纳总结和逻辑推理是化学学习中常用的思维方法。以下说法正确的是

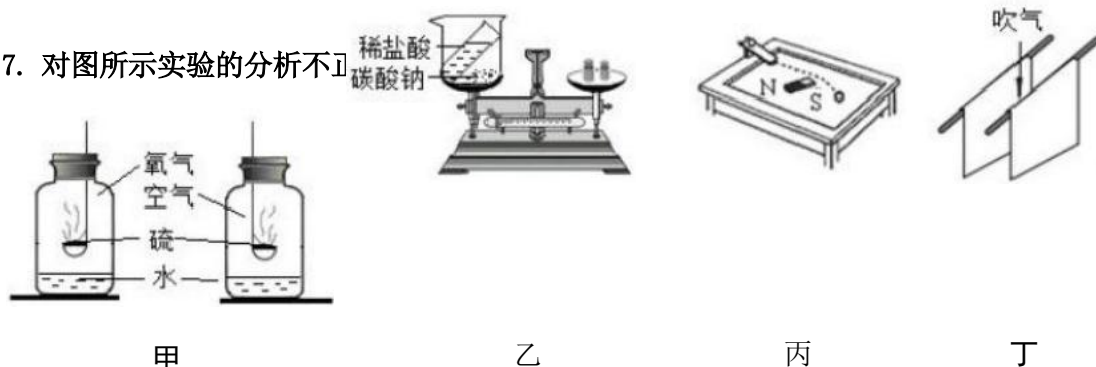
A. 酸碱中和反应生成盐和水，则生成盐和水的反应都是中和反应

B. 同种分子构成的物质是纯净物，则纯净物都是由分子构成

C. 碳酸盐与盐酸反应放出气体，则与盐酸反应放出气体的物质都是碳酸盐

D. 点燃氢气和氧气的混合物可能爆炸，则点燃可燃性气体和氧气的混合物都可能爆炸

7. 对图所示实验的分析不正确的



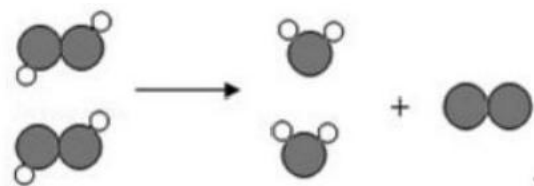
A. 甲：硫在空气和氧气中燃烧现象不同，说明氧气浓度对反应有影响

B. 乙：反应后天平不再平衡，说明该反应不遵循质量守恒定律

C. 丙：磁铁改变了小铁球的运动轨迹，说明力能够改变物体的运动状态

D. 丁：从竖直放置的两张纸中间吹气，两张纸向中间靠拢，说明流体在流速大的地方压强小

8. 如图为某反应的微观示意图，不同的球代表不同的元素的原子，下列说法错误的是()



A. 该反应属于分解反应

B. 该反应生成物全部为化合物

C. 该反应前后原子的种类、数目都未改变

D. 该图能表示双氧水制取氧气的反应

9. 下列有关酸、碱性质和用途的说法不正确的是()

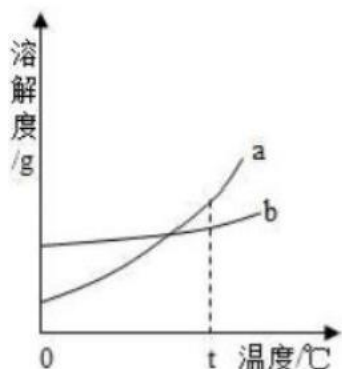
A. 氢氧化钠在生活中可用来去除油污，可做炉具清洁剂

B. 氢氧化钠、氢氧化钙化学性质相似，是因为其溶液中都含有金属离子

C. 盐酸、硫酸化学性质相似，是因为其溶液中都含有相同的  $\text{H}^+$

D. 用食醋可除去热水瓶胆壁上的水垢

10. 如图, 是a,b 两种固体物质的溶解度曲线。下列说法中正确的是( )



- A. a 中含有少量b时, 用冷却热饱和溶液的方法提纯 a
- B. t°C 时, 等质量的 a,b 饱和溶液中含有相同质量的溶质
- C. 当温度大于 t°C时, a 溶液一定比 b溶液浓
- D. a 物质的溶解度受温度变化的影响较小, b 物质的溶解度受温度变化的影响较大

11. 归纳推理是化学学习过程中常用的思维方法, 以下类推结果正确的是( )

- A. Na<sup>+</sup>、Cr 的最外层电子数均为8, 则最外层电子数为8的粒子都是离子
- B. 化合物是由两种或两种以上元素组成的物质, 则由两种以上元素组成的物质一定是化合物
- C. 镁能和硫酸铜溶液反应, 则银也能和硫酸铜溶液反应
- D. 化学变化中分子种类发生改变, 则分子种类发生改变的变化一定是化学变化

12. 以下实验方案设计中, 能达到实验目的是( )

选项	目的	方案
A	除去NaCl中的少量Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	加入适量Ca(OH) <sub>2</sub> 溶液
B	除去铁粉中混有的少量Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	加入足量稀盐酸
C	鉴别化肥NH <sub>4</sub> Cl和(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	取样, 加熟石灰, 研磨
D	除去N <sub>2</sub> 中混有的少量O <sub>2</sub>	通过灼热的铜网

- A.A
- B.B
- C.C
- D.D

13. 下列化肥中, 属于复合肥料的是

- A.CO(NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>
- B.NH<sub>4</sub>H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>
- C.Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>
- D.K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

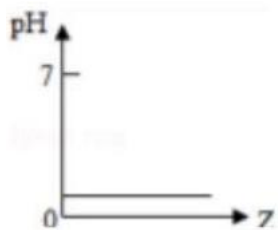
14. 下列有关生活中的化学说法错误的是

- A. 室内起火时打开门窗通风
- B. 铵态氮肥与熟石灰混合研磨后能嗅到刺激性气味

C. 生活中用煮沸的方法降低水的硬度

D. 进入久未开启的菜窖前做灯火实验

15. 向稀盐酸中加入Z物质，其pH变化情况如图所示，则Z物质是（ ）



- A. H<sub>2</sub>O                      B. AgNO<sub>3</sub> 固体                      C. 浓盐酸                      D. KOH 固体

二、填空题(本大题共1小题，共6分)

16. 我国高铁、航空航天、手机制造等都已经跻身世界一流水平，根据下列材料的应用回答问题。

应用	“复兴号”高铁车轮	“鲲龙”水陆两栖飞机零部件	华为折叠手机屏幕
用到的材料	高速钢	钛合金、铝合金	聚酰亚胺塑料

(1) 上述材料中属于有机合成材料的是\_\_\_\_\_，属于金属材料的是\_\_\_\_\_ (写一种即可)。飞机外壳用钛合金、铝合金的优点是\_\_\_\_\_。在对高铁钢轨中的缝隙进行焊接时，常用铝和氧化铁在高温条件下反应生成熔融状态下的铁和另一种氧化物。该反应的化学方程式为\_\_\_\_\_，反应基本类型是\_\_\_\_\_。

三、简答题(本大题共2小题，共25分)

17. (8分) 金属是人类生活中的常用的材料。金属元素在自然界中分布很广，地壳中含量最多的金属元素是\_\_\_\_\_。

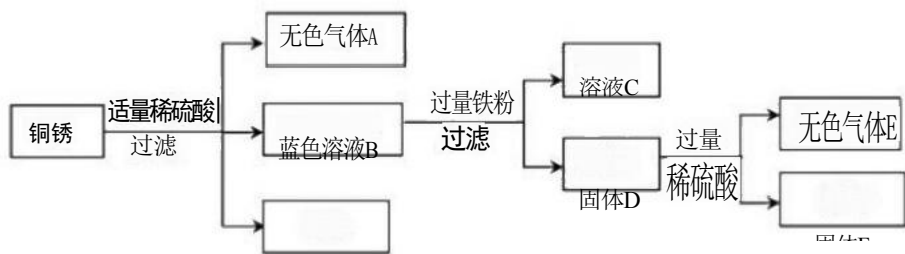
(填“元素符号”)铁钉在初中化学实验中多次出现，下图展示了光亮铁钉的一系列变化。



变化②中，铁钉主要与空气中的\_\_\_\_\_发生反应。(ii) 变化③中除去铁锈的化学方程式为\_\_\_\_\_。如果用 a、b 分别代表光亮的铁钉和无锈铁钉，则它们的质量关系\_\_\_\_\_

A. a<b                      B. a>b                      C. a=b                      D. 无法比较 为探究锌、铁、铜三种金属的活动性，以及它们和氢元素的位置关系，小明设计了如下实验，你认为不需要进行的实验是\_\_\_\_\_ (填字母序号)。

A. 将铁粉放入硫酸锌溶液    B. 将铁粉放入稀硫酸    C. 将铁粉放入硫酸铜溶液    D. 将铜片放入稀硫酸  
该同学查阅资料得知，铜锈的主要成分是碱式碳酸铜(Cu<sub>2</sub>(OH)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>)，他以铜锈为原料设计并完成如下实验(杂质不与稀硫酸反应，且不含铜元素。图中部分物质略去)。



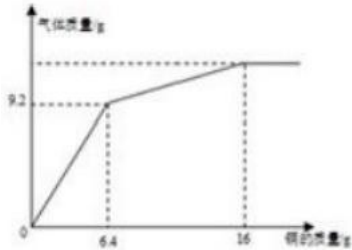


①无色气体A 是\_\_\_\_\_ 溶液C 中所含的阳离子是\_\_\_\_\_，固 体D 中含有的物质是\_\_\_\_\_

②在蓝色溶液 B中加入铁粉时，发生反应的化学方程式为\_\_\_\_\_

③已知铜锈样品的质量10g，固体F 的质量是3. 2g，则铜锈中含  $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$ 的质量分数是\_\_\_\_\_

18. (8分)铜能与硝酸溶液反应，且浓度不同，产物不同。现将一定质量的铜逐渐加入144g 浓硝酸中，反应生成的气体质量随铜的质量变化关系如图所示。



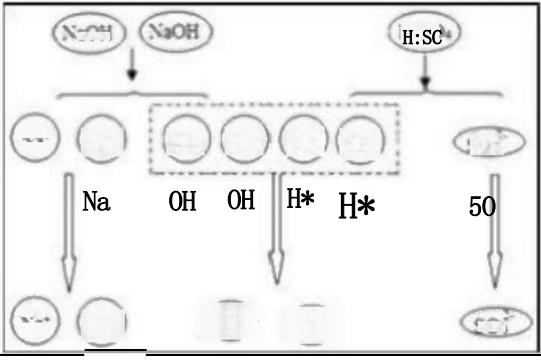
已知： $\text{Cu}+4\text{HNO}_3(\text{浓})=\text{Cu}(\text{NO}_3)_2+2\text{NO}_2\uparrow+2\text{H}_2\text{O}$ ; $3\text{Cu}+8\text{HNO}_3(\text{稀})=3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2+2\text{NO}\uparrow+4\text{H}_2\text{O}$ 。硝酸铜中，铜、氮、氧三种元素的质量比为\_\_\_\_\_。反应过程中生成的NO 的质量为\_\_\_\_\_。当硝酸浓度过低时，反应基本停止。经

测定，实验结束后得到的混合溶液中溶质 $\text{HNO}_3$ 的质量为25. 2g，求原浓硝酸溶液的溶质质量分数\_\_\_\_\_。(写出计算过程，结果0. 1%)

四、探究题(本大题共1小题，共9. 0分)

19. (8分)某化学兴趣小组在实验室里探究某些酸、碱、盐之间是否发生复分解反应。请你参与探究并填空：①硫酸铜和氯化铜的溶液都有毒。铜离子可以使蛋白质变性，可以杀死细菌和病毒，可以破坏人体细胞。②硫酸钠溶液呈中性，无毒。

	内容	现象	实验解析	结论
实验一	取少量稀盐酸于小试管中，滴入数滴碳酸钠溶液试液，振荡		化学方程式： $\text{Na}_2\text{CO}_3+2\text{HCl}=2\text{NaCl}+\text{H}_2\text{O}+\text{CO}_2\uparrow$	

				生成物中有 __或有__或 有__生成时， 复分解反应可 以发生。
实验二	取少量氢氧化钠溶液于小试管中，滴入几滴酚酞试液振荡，液体呈现红色；再滴入足量的稀硫酸			

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/198053074024006056>