化学基础知识填空2024.5.1

班级：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 姓名：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1.加热高锰酸钾制取氧气的化学方程式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2.空气中含量最高的物质化学式\_\_\_\_\_\_\_

3.家中最常用的调味品的化学式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4.蓝色溶液中的离子符号\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

5.蛋白质在人体内首先水解为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6.玻璃钢属于\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_材料

7.分液漏斗在气体发生装置中作用\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

8.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_的溶解度随温度的上升而变小

9.活性炭具有\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_性

10.求水中氧元素和氢元素质量比

1.烘焙糕点的盐的化学式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2.铝合金和纯铝谁的硬度大\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.钠离子和钠原子的质子数有什么关系？\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4.发生纯碱苛化反应后溶液中的溶质（三种情况）

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

5.碳酸盐的检验: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6.能给人体供能的三种有机物\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

7.为什么不能用生石灰干燥二氧化碳气体\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

8.影响固体物质溶解度的三个因素: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

9.炼铁的四种原料\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

10.计算：求葡萄糖中碳，氢，氧原子的个数比

1.给游泳池消毒的盐化学式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2.遇水中放热的三种物质\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.中和反应的微观本质\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4.氨水和硫酸反应的化学方程式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

5. 用氯化钙溶液检验氢氧化钠变质的化学方程式

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6.硫酸铜使人中毒的原理: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

7. 塑料属于\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_材料

8.淀粉在人体内水解为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

9.大多数物质饱和溶液变为不饱和溶液的两种方法\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

10.计算：求氧化铁中铁的质量分数

1. 汽水中的酸化学式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2.二氧化硫与氧气和水生成硫酸的化学方程式: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.硝酸钾溶液中的阴离子符号\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4.影响化学反应速率的四个因素

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

5.玻璃属于\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_材料，玻璃钢属于\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_材料，有机玻璃属于\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_材料。

6.蛋白质的检验\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

7.氧化铜和硫酸反应的两个现象\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

8.饱和溶液恒温蒸发后质量分数怎样变化\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

9.淀粉和水在酶的作用下生成\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

10.计算：80克氧化铁中含铁多少克？

1.厨房中可以洗油污的盐的化学式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2.如何检验氢氧化钠变质程度

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.氯化钠为什么只适合蒸发结晶\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4.高温杀菌的原理\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

5.氢气发生装置中有孔塑料板的作用\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6.紫色石蕊试液遇酸性中性碱性溶液的颜色\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

7.人体中最多的金属元素\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

8.蛋白质盐析是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_变化

9.过量的氢氧化钠和硫酸反应后溶液中有\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_离子

10.计算：求多少碳酸钙含6克碳？

1.任意写出一个不含金属元素的盐的化学式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2.磁铁矿炼铁的化学方程式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.烧碱固体与盐酸反应为什么不能证明中和反应放热\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4.澄清石灰水为什么不用于吸收二氧化碳气体\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

5.纯碱和盐酸反应的微观本质\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_的降水叫酸雨。

7.铁和钙哪个是微量元素\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

8.用固体配制溶液用到的玻璃仪器\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

9.等质量镁，铝，锌，铁产生氢气的质量由多到少顺序为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

10.用含碳酸钙为80%的石灰石25克，可以产生多少体积二氧化碳（二氧化碳密度为2.2克/L）

1.发酵粉主要成分化学式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2.写出下列俗名对应的物质的化学式

烧碱 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 纯碱\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 生石灰\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 小苏打\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.配制波尔多液的化学方程式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4.除杂：NaOH(Na2CO3)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

5.聚乙烯属于什么材料\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6.铵盐的检验微观本质\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

7.氢氧化钠固体做干燥剂原因\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

8.复分解反应特性\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

9.pH=12的溶液中有大量的什么离子\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

10.计算：100克稀硫酸和40克10%的氢氧化钠溶液恰好完全反应，求所用硫酸的溶质质量分数H:1,S:32,O:16,Na:23

1.温度计中的金属的化学式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2.蓝色不溶于水的固体的化学式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.硫酸铵和熟石灰共热制取氨气的方程式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4.氨纶属于什么材料\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

5.蛋白质灼烧时的气味？\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6.盐酸和氢氧化钙反应后溶液中的溶质（三种情况）

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

7.除杂：CO(CO2) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

8.氢氧化钙的不饱和溶液变为饱和溶液的三种方法\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

9.用水湿润的pH试纸测出的雨水pH偏大，偏小，不变？ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

10.计算： 20克石灰石与200克稀盐酸恰好完全反应后余下物质质量为215.6克，求反应后溶液中的溶质质量分数（精确到0.1%）C:12,O:16.Ca:40,Cl：35.5

1.受热易分解的氮肥化学式 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2.铝的自我保护作用的化学方程式 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.排水法什么时候开始收集气体 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4.炼铁的四种原料 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

5.电池放电将什么能转化为什么能\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6.哪种基本反应类型反应前后元素化合价一定不变\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

7.选择试剂验证Cu，Fe，Ag的活泼性（Fe>Cu>Ag）

两金属夹一盐：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

两盐夹一金属：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

8.用什么检验水\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

9.和水混合放热的三种物质\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

10.计算：20℃时氯化钠的溶解度为36克，求20℃将20克氯化钠充分溶解在50克水中的溶质质量分数（保留两个有效数）

1.高锰酸钾溶液中的阳离子\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2.最常用的氮肥碳铵的化学式\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.用方程式表示生石灰做干燥剂原理\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4.佝偻病，侏儒症，贫血，甲状腺疾病分别缺什么元素\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

5.20。C时氯化钠的溶解度为36克的含义\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6.合金的硬度和熔点有什么特点\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

7.炼铁时玻璃管内现象\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

8.二氧化硫气体检验\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

9.除杂：KNO3(NaCl）\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

10.计算：10克黄铜（铜和锌）与200克稀硫酸恰好完全反应后余下物质质量为109.8克，求黄铜中铜的质量分数