

2004年中考备考：北京通州区化学试题精选 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/95/2021_2022_2004_E5_B9_B4_E4_B8_AD_c64_95681.htm

一、选择题 1.下列说法中，正确的是() A.溶液是纯净物 B.溶液是化合物 C.溶液是均一稳定的混合物 D.无色透明液体都是溶液 2.下列关于C₆₀的说法中，正确的是() A.它是一种单质 B.它是一种化合物 C.它是一种新型的混合物 D.它是由60个碳分子组成的单质 3.某药品说明书中标明：本品每克含碘150mg、镁65mg、铜2mg、锌1.5mg。这里所标明的成分是指() A.原子 B.元素 C.分子 D.离子 4.下列物质中，一定含有氢分子的是() A.氧气 B.液态氢 C.蒸馏水 D.稀硫酸 5.下列各组物质中，氮元素的化合价相同的一组是() A.N₂和N₂O B.NO和NO₂ C.NO₂和N₂O₃ D.N₂O₅和KNO₃ 6.欲在一定量的水中溶解较多量的硝酸钾时，下列措施合理的是() A.升高温度 B.降低温度 C.加速搅动 D.增加溶质

二、填空简答题 1.已知20℃时，食盐溶解度为36g。在此温度下，向100g食盐饱和溶液中加入10g食盐晶体充分搅动后，所得溶液的质量分数为_____。

2.当蜂窝煤炉燃烧很旺的时候，把炉门关上，这时往往会看到蜂窝煤的孔里窜出一股股蓝色火焰，打开炉门，蓝色火焰又消失了，试用学过的化学知识解释：(1)产生这种现象的原因是：_____。(2)写出有关反应的化学方程式：是_____；是_____；是_____。

3.某小炼铁厂给客户加工15t质量分数为80%的赤铁矿(主要成分为Fe₂O₃)，最多可炼制含有杂质质量分数为3%的生铁_____吨。

三、实验简答题 1.在实验室配制5kg质量分数为0.9%的生理盐水时，需要氯化钠_____kg，蒸馏水_____mL(水的密度

为 $1\text{g}/\text{cm}^3$)，使用到的仪器有：_____。2.(1)一般在加热固体时，试管口要稍向下倾斜的目的是：_____。(2)请你设计一简单可行的实验方案，将氮气中含有的少量二氧化碳和一氧化碳除去。要求写出具体的实验步骤和有关反应的化学方程式：(一)步骤：(二)有关反应的化学方程式：四、计算题 1.某生活小区采取集中供暖后，每天至少需要充分燃烧 4t 含碳 90% 的无烟煤，才能达到居民室温冬季取暖指标要求。试计算：该锅炉房每天向空气中至少要排放二氧化碳多少吨？ 2.在实验室制取氢气时，某实验小组将 6.5g 锌粒放入 50.2g 稀硫酸中，恰好反应完全。试计算：(1)最多能制取氢气多少克？(2)所得溶液的质量分数是多少？ 100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com