# 九年级化学中考重点题型训练《化学与生产、生活》（Word版附答案）

来源：网络 作者：风起云涌 更新时间：2024-07-22

*专题突破二　化学与生产、生活类型1　生活中常见物质的性质和用途例1(2024百色中考)化学就在我们身边，请从下列物质中选择①氧气　②煤　③硝酸铵　④石墨⑤不锈钢　⑥硫酸铜。按要求填空(填序号)：(1)可用作干电池电极的是\_\_\_\_；(2)溶于...*

专题突破二　化学与生产、生活

类型1　生活中常见物质的性质和用途

例1(2024百色中考)化学就在我们身边，请从下列物质中选择①氧气　②煤　③硝酸铵　④石墨

⑤不锈钢　⑥硫酸铜。按要求填空(填序号)：

(1)可用作干电池电极的是\_\_\_\_；

(2)溶于水温度降低的是\_\_\_\_；

(3)可用于制造炊具的是\_\_\_\_；

(4)被称为“工业粮食”的是\_\_\_\_；

(5)可用于配制波尔多液的是\_\_\_\_；

(6)可用于医疗急救的气体是\_\_\_\_。

跟踪训练

1．(2024天津河西区模拟)我们的生活离不开化学。现有①氯化钠　②碳酸氢钠　③碳酸钙　④生石灰　⑤氢氧化钠　⑥硝酸钾等六种物质，选择适当的物质进行填空(填序号)。

(1)可用作补钙剂的是；

(2)属于复合肥料的是；

(3)可用于食品干燥剂的是

(4)可用于配制生理盐水的是

(5)焙制糕点所用的发酵粉的主要成分之一是

(6)广泛应用于制取肥皂、石油、造纸等工业的是

2．在“①钛合金　②明矾　③大理石　④不锈钢　⑤聚氯乙烯　⑥氯化铵”中选择适当的物质用其字母代号填空。

(1)用于制造医疗器械、炊具的是

(2)用作人造骨的是

(3)农业上常用作化学肥料的是

(4)最常用的建筑材料是

(5)可形成“白色污染”的是

(6)净化水时可作絮凝剂的是

类型2　用化学知识解释生活中常见的现象

例2　化学知识与生活和环境息息相关。请回答下列问题：

(1)喝汽水以后常会打嗝，这是因为气体的溶解度与\_\_\_\_\_\_\_\_有关。

(2)爸爸买了硫酸铵化肥准备给菜地施用，小明告诉爸爸这种化肥不能与草木灰混合施用，其原因是

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(3)凡凡在网上购买了纯棉卫衣，她选择的衣服的面料优点是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(答一点即可)。

(4)影视舞台上经常见到云雾缭绕、使人如入仙境的景象，制造这种景象可用的物质是\_\_\_\_\_\_\_\_。

(5)生活中有些饮用水含有过多的钙、镁离子，可用\_\_\_\_\_\_\_\_的方法降低水的硬度。

跟踪训练

3．生活与化学密切相关。

(1)小苏打的化学名称是。

(2)鸡蛋和牛奶都富含的基本营养素是蛋白质。

(3)铁制品容易生锈的环境是。

(4)举例家庭生活中的一种节水做法是。

(5)关闭燃气开关灭火，运用的原理是。

课后训练

1．(2024南宁中考)请从下列物质中选择合适的物质，用相应序号填空。

①氢气　　②肥皂水　　③熟石灰　　④氯化钠

⑤碳酸钙

(1)最清洁的燃料是；

(2)可改良酸性土壤的是

(3)可用作补钙剂的是

(4)厨房里常用的调味品是

(5)能区分硬水和软水的是

2．(2024河北中考)科学知识在生产生活中有广泛的应用。

(1)空气中含量最大且常用作保护气的是。

(2)白菜、大米、鸡蛋中富含蛋白质的是。

(3)生活中防止铁质栅栏生锈的一种方法是。

(4)用洗洁精除掉餐具上的油污，利用了洗洁精的作用。

(5)正确使用“含氟牙膏”可防治龋齿，其中的“氟”是指

(选填“元素”“单质”或“原子”)。

3．(2024百色中考)用学过的化学知识说明或解释下列问题：

(1)氢氧化钠固体溶于水温度明显。

(2)图书馆、档案室内配有的是

(填灭火器类型)灭火器。

(3)“粗盐中难溶性杂质的去除”实验中，过滤时玻璃棒起

作用。

(4)加热冷水，当温度尚未达到沸点时，水中常有气泡冒出的原因是。

(5)人体必需的元素有钙、铁、钾、钠、镁等，主要以

(选填“酸”“碱”或“无机盐”)的形式存在于人体中。

(6)测量溶液酸碱性时，pH试纸是否需要先用蒸馏水润湿？

(选填“是”或“否”)。

(7)燃着的小木条竖直向上，木条不易继续燃烧，其原因是。

4．化学就在我们身边，请从下列物质中选择①尿素；②酒精；③聚乙烯塑料；④氮气；⑤镁粉；⑥石油。按要求填空(填序号)：

(1)属于化肥的是；

(2)可用于充填食品袋的是

(3)可用于制作焰火的是

(4)属于有机合成材料的是

(5)常用作消毒剂的是

(6)是不可再生能源的是

5．化学与生产生活密切相关。

(1)洗涤剂去油污是因为洗涤剂具有

作用。

(2)“满架蔷薇一院香”的原因是。

(3)豆浆已成为众多家庭的饮品，下表是豆浆中部分营养成分的平均质量分数。请据表回答：

成分

蛋白质

油脂

糖类

钙

铁

维生素

质量分数/%

1.8

0.7

1.1

0.01

0.0005

0.015

①豆浆中含有人体所需的微量元素是铁，青少年因缺

而导致佝偻病。

②豆浆所含的营养素中不能供给人体能量，但可以起到调节新陈代谢作用的是

(填字母)。

A.蛋白质　　B．油脂

C.糖类

D．维生素

专题突破二　化学与生产、生活

类型1　生活中常见物质的性质和用途

例1(2024百色中考)化学就在我们身边，请从下列物质中选择①氧气　②煤　③硝酸铵　④石墨

⑤不锈钢　⑥硫酸铜。按要求填空(填序号)：

(1)可用作干电池电极的是\_\_\_\_；

(2)溶于水温度降低的是\_\_\_\_；

(3)可用于制造炊具的是\_\_\_\_；

(4)被称为“工业粮食”的是\_\_\_\_；

(5)可用于配制波尔多液的是\_\_\_\_；

(6)可用于医疗急救的气体是\_\_\_\_。

跟踪训练

1．(2024天津河西区模拟)我们的生活离不开化学。现有①氯化钠　②碳酸氢钠　③碳酸钙　④生石灰　⑤氢氧化钠　⑥硝酸钾等六种物质，选择适当的物质进行填空(填序号)。

(1)可用作补钙剂的是③；

(2)属于复合肥料的是⑥；

(3)可用于食品干燥剂的是④；

(4)可用于配制生理盐水的是①；

(5)焙制糕点所用的发酵粉的主要成分之一是②；

(6)广泛应用于制取肥皂、石油、造纸等工业的是⑤。

2．在“①钛合金　②明矾　③大理石　④不锈钢　⑤聚氯乙烯　⑥氯化铵”中选择适当的物质用其字母代号填空。

(1)用于制造医疗器械、炊具的是④；

(2)用作人造骨的是①；

(3)农业上常用作化学肥料的是⑥；

(4)最常用的建筑材料是③；

(5)可形成“白色污染”的是⑤；

(6)净化水时可作絮凝剂的是②。

类型2　用化学知识解释生活中常见的现象

例2　化学知识与生活和环境息息相关。请回答下列问题：

(1)喝汽水以后常会打嗝，这是因为气体的溶解度与\_\_\_\_\_\_\_\_有关。

(2)爸爸买了硫酸铵化肥准备给菜地施用，小明告诉爸爸这种化肥不能与草木灰混合施用，其原因是

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(3)凡凡在网上购买了纯棉卫衣，她选择的衣服的面料优点是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(答一点即可)。

(4)影视舞台上经常见到云雾缭绕、使人如入仙境的景象，制造这种景象可用的物质是\_\_\_\_\_\_\_\_。

(5)生活中有些饮用水含有过多的钙、镁离子，可用\_\_\_\_\_\_\_\_的方法降低水的硬度。

跟踪训练

3．生活与化学密切相关。

(1)小苏打的化学名称是碳酸氢钠。

(2)鸡蛋和牛奶都富含的基本营养素是蛋白质。

(3)铁制品容易生锈的环境是潮湿的空气中。

(4)举例家庭生活中的一种节水做法是用淘米水浇花(或用洗衣水冲厕所等)。

(5)关闭燃气开关灭火，运用的原理是隔离可燃物。

课后训练

1．(2024南宁中考)请从下列物质中选择合适的物质，用相应序号填空。

①氢气　　②肥皂水　　③熟石灰　　④氯化钠

⑤碳酸钙

(1)最清洁的燃料是①；

(2)可改良酸性土壤的是③；

(3)可用作补钙剂的是⑤；

(4)厨房里常用的调味品是④；

(5)能区分硬水和软水的是②。

2．(2024河北中考)科学知识在生产生活中有广泛的应用。

(1)空气中含量最大且常用作保护气的是氮气(或N2)。

(2)白菜、大米、鸡蛋中富含蛋白质的是鸡蛋。

(3)生活中防止铁质栅栏生锈的一种方法是刷漆。

(4)用洗洁精除掉餐具上的油污，利用了洗洁精的乳化作用。

(5)正确使用“含氟牙膏”可防治龋齿，其中的“氟”是指元素(选填“元素”“单质”或“原子”)。

3．(2024百色中考)用学过的化学知识说明或解释下列问题：

(1)氢氧化钠固体溶于水温度明显升高。

(2)图书馆、档案室内配有的是二氧化碳(填灭火器类型)灭火器。

(3)“粗盐中难溶性杂质的去除”实验中，过滤时玻璃棒起引流作用。

(4)加热冷水，当温度尚未达到沸点时，水中常有气泡冒出的原因是温度升高，气体的溶解度降低。

(5)人体必需的元素有钙、铁、钾、钠、镁等，主要以无机盐(选填“酸”“碱”或“无机盐”)的形式存在于人体中。

(6)测量溶液酸碱性时，pH试纸是否需要先用蒸馏水润湿？否(选填“是”或“否”)。

(7)燃着的小木条竖直向上，木条不易继续燃烧，其原因是木条的温度不易达到着火点。

4．化学就在我们身边，请从下列物质中选择①尿素；②酒精；③聚乙烯塑料；④氮气；⑤镁粉；⑥石油。按要求填空(填序号)：

(1)属于化肥的是①；

(2)可用于充填食品袋的是④；

(3)可用于制作焰火的是⑤；

(4)属于有机合成材料的是③；

(5)常用作消毒剂的是②；

(6)是不可再生能源的是⑥。

5．化学与生产生活密切相关。

(1)洗涤剂去油污是因为洗涤剂具有乳化

作用。

(2)“满架蔷薇一院香”的原因是分子在不断运动。

(3)豆浆已成为众多家庭的饮品，下表是豆浆中部分营养成分的平均质量分数。请据表回答：

成分

蛋白质

油脂

糖类

钙

铁

维生素

质量分数/%

1.8

0.7

1.1

0.01

0.0005

0.015

①豆浆中含有人体所需的微量元素是铁，青少年因缺钙而导致佝偻病。

②豆浆所含的营养素中不能供给人体能量，但可以起到调节新陈代谢作用的是D(填字母)。

A.蛋白质　　B．油脂

C.糖类

D．维生素

本文档由站牛网zhann.net收集整理，更多优质范文文档请移步zhann.net站内查找