# 中考化学一轮复习：自然界的水

来源：网络 作者：落日斜阳 更新时间：2024-07-05

*2024中考化学一轮复习：自然界的水一、选择题：1.下列关于自然界中水的说法错误的是（）A.化肥、农药的不合理施用，会造成天然水体的污染B.天然水中硬水属于混合物，软水属于纯净物C.自来水厂通过沉降、过滤、吸附、X菌消毒不能将海水淡化D.自...*

2024中考化学一轮复习：自然界的水

一、选择题：

1.下列关于自然界中水的说法错误的是（）

A

.化肥、农药的不合理施用，会造成天然水体的污染

B

.天然水中硬水属于混合物，软水属于纯净物

C

.自来水厂通过沉降、过滤、吸附、X菌消毒不能将海水淡化

D

.自然界的水经过蒸馏得到的水，氢气燃烧生成的水都是纯净物

2.下列关于自然界中的水的说法正确的是（）

A

.水蒸气遇冷凝结成水，说明水分子体积变小

B

.水通电分解时产生的氢气和氧气质量比为2：1

C

.通过电解水实验说明水是由氢氧两种元素组成的D

.天然水经过自来水厂净化后得到的是纯净物

3.我国开展“中国水周”活动的宣传主题是“加强河湖管理，建设生态文明”，下列关于自然界中水的说法错误的是（）

A

.水的天然循环主要是通过物理变化完成的B

.化肥、农药的不合理施用，会造成天然水体的污染

C

.天然水中加入明矾净化后可直接饮用

D

.天然水净化成自来水过程中，既有物理变化，也有化学变化

4.超轻水，又称“低氘水”，它是采用高科技制造技术，降低自然界水中的氘含量而生产的高端饮用水，日前超轻水在欧美、日本已经广泛地用于癌症防治、保健养生、美容护理等领域。下列关于超轻水的说法中正确的是（）

A

.超轻水不属于氧化物

B

.超轻水和普通水的化学性质相同

C

.超轻水中水分子不运动

D

.饮用超轻水对身体没有益处

5.下列关于自然界中水的说法不正确的是（）

A

.将井水煮沸腾既能使其硬度降低，又能消毒

B

.软水是指不含Ca2+、Mg2+的水

C

.可用肥皂水区别硬水和软水

D

.我省人均淡水资源量匮乏

6.自然界的水都不是纯水，日常生活用水需经自来水厂净化处理．下列净水过程中，发生了化学变化的是（）

A

.从水库中取水

B

.将含有泥沙的水静置分层

C

.过滤水

D

.将氯气通入水中X菌消毒

二、填空题：

7.生活离不开水，自然界的水需要经过净化后进行使用。

（1）

明矾可用于净水，是因为明矾溶于水生成的胶状物可以\_\_\_\_\_\_\_\_悬浮于水中的杂质，使之从水中沉降出来。

（2）

对于静置沉淀、吸附沉淀、过滤、蒸馏等净化水的操作，只能去除不溶性杂质的是\_\_\_\_\_\_\_\_；单一操作相对净化程度较高的是\_\_\_\_\_\_\_\_。

（3）

硬水给生活和生产带来很多麻烦，因此使用水时，常需要检验水的硬度。生活中检验饮用水是硬水还是软水通常用\_\_\_\_\_\_\_\_。

（4）

饮用水硬度达到一定程度对人体有害，因此在饮用前降低水的硬度至关重要。生活中降低水的硬度通常采用的方法是\_\_\_\_\_\_\_\_。

（5）

实验室常用过滤的方法分离可溶物和不溶物。用到的仪器有带铁圈的铁架台、玻璃棒、烧杯和\_\_\_\_\_\_\_\_，其中玻璃棒的作用是\_\_\_\_\_\_\_\_。

8.如图是水的电解实验装置图，请回答下列问题：

（1）

①该反应是将电能转化为\_\_\_\_\_\_\_\_能；与a管相连的是电源的\_\_\_\_\_\_\_\_极（填正或负）

②检验b管内气体的方法是\_\_\_\_\_\_\_\_

③若a管收集到8mL气体，则在相同条件下b管应收集到的气体是\_\_\_\_\_\_\_\_mL。

（2）

从微观上分析：下列说法正确的是\_\_\_\_\_\_\_\_（填字母）。

A水是由氢气和氧气组成的B水是由氢原子和氧原子构成的C每个水分子是由2个氢原子和l个氧原子构成的（3）

写出电解水的符号表达式为\_\_\_\_\_\_\_\_。

（4）

水对于人类的生产和生命活动有重大的意义。生活中可以用\_\_\_\_\_\_\_\_区分硬水和软水，通过\_\_\_\_\_\_\_\_的方法将硬水软化

9.水是生命之源，人类的日常生活与工农业生产都离不开水。自然界中的水含有许多可溶性和不溶性杂质，通过多种途径可以使水得到不同程度的净化。

（1）

用如图的简易净水器处理河水，下面对该净水器分析正确的是（\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_）

A

.能X菌消毒

B

.①是石英砂

C

.能得到纯净水

D

.③主要起吸附杂质的作用

（2）

硬水中含有较多可溶性钙、镁化合物，长期饮用硬水可能会引起体内结石。如图的简易净水器\_\_\_\_\_\_\_\_（填“能”或“否”）将硬水软化。生活中用\_\_\_\_\_\_\_\_法软化硬水，实验室中常用\_\_\_\_\_\_\_\_法软化硬水。

（3）

从化学视角来看水：在电解水的实验中，正极端和负极端产生气体的体积比约为\_\_\_\_\_\_\_\_，由此可知水是由\_\_\_\_\_\_\_\_组成的；写出此反应的符号表达式\_\_\_\_\_\_\_\_。该反应所属的基本反应类型为\_\_\_\_\_\_\_\_反应。

（4）

某学生取一定量的湖水进行过滤实验，在过滤操作后发现液体仍有浑浊现象，请你帮他找出造成此现象的一种可能的原因\_\_\_\_\_\_\_\_。

10.水是生命之源，人类是自然之子，水则如同孕育生命的母亲。

（1）

图1：“诗画瘦西湖，人文古扬州”。清澈的瘦西湖水是\_\_\_\_\_\_\_\_（填“混合物”或“纯净物”）。经检测，湖水为轻度富营养化，是由\_\_\_\_\_\_\_\_（填元素符号）元素引起的。

（2）

图2：在水蒸发的过程中，下列说法正确的是\_\_\_\_\_\_\_\_（填字母）。

a．水分子大小改变

b．水分子之间间隔不变

c．氢、氧原子不变

地下水中的颗粒和细菌等杂质比湖水、河水等地表水中的少，请写出一个原因\_\_\_\_\_\_\_\_。

（3）

图3：通电一段时间后，若A管中收集2L的气体，则B管内收集的气体体积约为\_\_\_\_\_\_\_\_L。电解时，加入少量NaOH能增强导电性，是因为其溶于水能产生自由移动的\_\_\_\_\_\_\_\_和\_\_\_\_\_\_\_\_（填离子符号）。电解水的化学方程式为\_\_\_\_\_\_\_\_。

（4）

图4：水源中含有较多的杂质。含有较多可溶性钙、镁化合物的水叫做\_\_\_\_\_\_\_\_（填“软水”或“硬水”），区分硬水和软水常用\_\_\_\_\_\_\_\_（填物质名称）。图中氯气的作用是\_\_\_\_\_\_\_\_。

本DOCX文档由 www.zciku.com/中词库网 生成，海量范文文档任你选，，为你的工作锦上添花,祝你一臂之力！