**初中化学沪教版（全国）九年级下册第八章食品中的有机化合物同步练习**

**一、单选题**

1．下列事故处理的方法不科学的是（　　）

A．发现火势较大的火情，立即拨打“119” B．误食重金属盐时，立即服用蛋清解毒

C．通电的电线着火时，立即用水浇灭 D．当煤气泄漏时，立即关闭阀门并开窗通风

2．下列与俗名对应的化学式正确的是

A．干冰-H2O B．水银-Ag C．纯碱-NaHCO3 D．酒精-C2H5OH

3．青蒿素(化学式为C15H22O5)是我国首创的新型抗疟疾药，下列关于青蒿素的叙述错误的是( )。

A．青蒿素属于无机物 B．青蒿素的一个分子中含有42个原子

C．青蒿素的相对分子质量为282 D．青蒿素中碳元素的质量分数约为63.8%

4．某校组织学生进行户外活动．所带的食品有：牛奶、临武鸭、东江湖鱼、矿泉水、蔬菜，食品中还缺少的营养素是

A．蛋白质 B．油脂 C．维生索 D．糖类

5．下列物质的俗名与其化学式不相符的—项是：

A．干冰 CO2 B．酒精 C2H50H

C．纯碱 Na0H D．石灰石CaC03

6．某物质中不含碳元素和氢元素，它可能是酸、碱、盐、有机物中的（　　）

A．酸 B．碱 C．盐 D．有机物

7．豆腐起源于安徽省淮南八公山。食用豆腐能获得人体所需要的多种氨基酸，其中含量最多的是亮氨酸(化学式：C6H13NO2) 。下列有关亮氨酸的说法错误的是

A．由四种元素组成 B．一个亮氨酸分子中含一个氧分子

C．一个分子由22个原子构成 D．属于有机物

8．下列有关木炭、一氧化碳、甲烷的说法错误的是

A．都可做燃料 B．都是有机化合物

C．都含有碳元素 D．完全燃烧都有CO2生成

9．N（NO2）3是科学家2011年发现的一种新型火箭推进剂的原料．下列有关说法正确的是（ ）

A．N（NO2）3由三种元素组成 B．N（NO2）3属于有机高分子化合物

C．N（NO2）3的相对分子质量152 D．N（NO2）3中氮元素的质量分数为18.4%

10．下列物质中，能使蛋白质生理活性消失，出现中毒症状的是（ ）

A．水 B．NaCl溶液 C．CuSO4溶液 D．稀盐酸

11．下列物质富含糖类的是

A．空心菜 B．鸡蛋 C．面条 D．花生油

12．我国的酒文化源远流长，但现实生活中因饮用劣质酒引发的中毒事件时有发生，原因是劣质酒中的甲醇（化学式为CH3OH）含量严重超标。甲醇易引起视神经萎缩、甚至导致双目失明。下面关于甲醇的说法中，正确的是

A．甲醇是一种氧化物 B．甲醇由六种原子组成

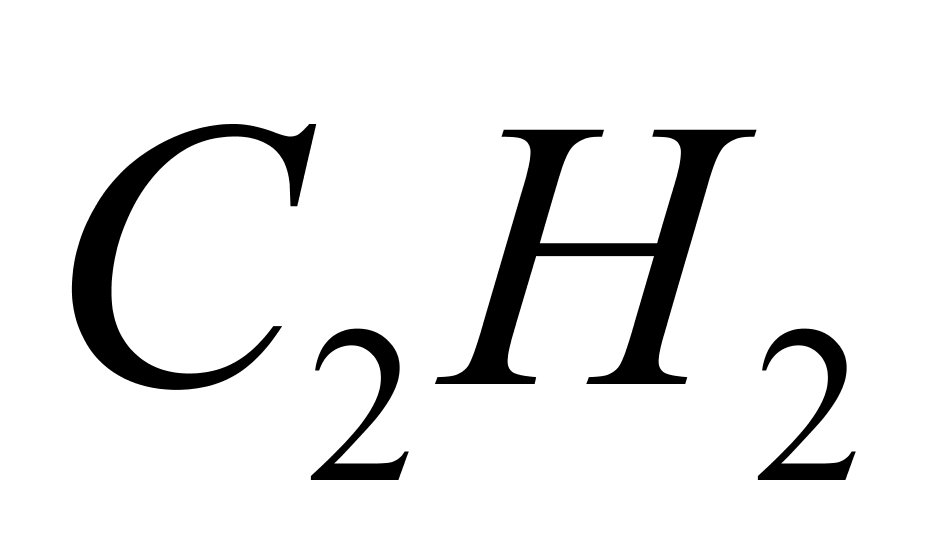
C．甲醇分子中含有C、H、O三种元素 D．甲醇燃烧后生成二氧化碳和水

13．下列对黄瓜的烹调方法能保证人体对维生素C摄入量最多的是（ ）

A、切成片在水中浸泡后生食 B、在沸水中煮熟

C、加食醋凉拌生食 D、煮熟后保温半小时后食用

14．某有机物在空气中完全燃烧时生成二氧化碳和水的质量比为11：9，则该有机物可能是（ ）

A、 B、 C、 D、

15．戊二醛（C5H8O2）是一种高效消毒剂，下列有关戊二醛的说法不正确的是

A．戊二醛属于有机高分子化合物 B．戊二醛由碳、氢、氧三种元素组成

C．戊二醛中碳、氢、氧的原子个数比为5︰8︰2 D．戊二醛的相对分子质量为100

**二、填空题**

16．请用符合要求的物质的化学式填空。

（1）引起酸雨的一种气体\_\_\_\_\_；

（2）新型汽车燃料“CNG”的主要成分\_\_\_\_\_；

（3）工业上可用于炼钢的气体\_\_\_\_\_；

（4）汽车驾驶员出车前禁止饮用的物质\_\_\_\_\_；

（5）地壳中含量最多的元素和金属元素组成的物质的化学式\_\_\_\_\_。

17．饺子是中国传统食品，周日奶奶给玲玲包饺子。在这一过程中玲玲发现了许多与化学知识有关的问题。

(1)包饺子所用的材料主要有：面粉、水、牛肉、芹菜、青椒、食盐、植物油等，芹菜、青椒等蔬菜富含的营养素是 ；

(2)煮饺子的炊具是不锈钢锅，不锈钢做炊具是因为它具有良好的 性；

(3)煮饺子所用的燃料是天然气，天然气燃烧是将化学能转化成 能：

(4)煮饺子的水是硬水还是软水．可以用 检验。生活中降低水的硬度常用 的方法；

(5)用后的锅底有一些水垢，玲玲用厨房中的 很容易将其除去。

18．纯净物X完全燃烧的化学方程式为X+3O22CO2+2H2O，则X的化学式是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，它属于\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填“有机物”或“无机物”）．

19．现有Ca、Na、C、O、S、H六种元素，请按照要求选用其中适宜的元素，用化学用语填空：

（1）治疗胃酸过多症的物质 ；

（2）写出一种金属离子的符号 和一种非金属离子的符号 ；

（3）能用来改良酸性土壤的物质 ；

（4）有水生成的复分解反应 ；

（5）最简单的有机物中碳元素的化合价 。

20．甲物质是初中化学中的常见物质，请根据下列叙述回答问题：

（1）若甲物质在常温下是液态，可以做一些溶液的溶剂，其75%的溶液常作为医用消毒。则物质甲的化学名称为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，它属于（填序号）\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

A．有机物 B．纯净物 C．混合物 D．化合物 E. 氧化物

（2）若甲物质的固体可做气体干燥剂，但不能用于干燥二氧化碳气体，那么甲溶液的pH\_\_\_\_\_\_\_\_\_7（填“<”或“>”或“=”），二氧化碳气体不能被甲物质干燥的原因可能是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

（3）若甲物质长期敞口放置会变质，则下列说法正确的是（填序号）\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

A．甲物质一定是氢氧化钠

B．甲物质变质的原因一定是与氧气发生了反应

C．甲物质变质后质量一定增加

D．甲物质变质一定是由化学反应引起的

**三、综合应用题**

21．（1）目前，新冠肺炎疫情全球蔓延，消毒剂的使用在防疫过程中起着重要作用。

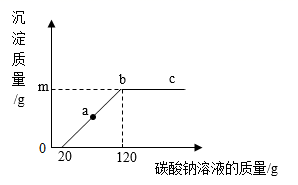
①75%酒精溶液。请用学过的知识解释75%酒精溶液能杀死冠状病毒的原因：\_\_\_\_\_\_\_\_。

②威王消毒液。威王消毒液的主要成分是对氯间二甲苯酚，对氯间二甲苯酚的化学式是C8H9ClO，对氯间二甲苯酚属于\_\_\_\_\_\_（填“无机物”或“有机物”）。

③84消毒液。84消毒液的主要成分是次氯酸钠NaClO，标出次氯酸钠中氯元素的化合价\_\_\_\_\_\_\_。

④过氧乙酸溶液。0.2%的过氧乙酸溶液常用于空气和地面消毒。某校要配制0.2%的过氧乙酸消毒溶液100kg，需要10%的过氧乙酸溶液\_\_\_\_\_\_\_kg。

（2）小明同学向石灰石和稀盐酸制备CO2后过滤得到的滤液中滴加5.3%的Na2CO3溶液，得到的沉淀质量随碳酸钠溶液的质量的变化如图所示：



①过滤所得滤液中的阳离子\_\_\_\_\_\_。

②a点对应的溶液pH\_\_\_\_\_7（填“>”、“=”或“<”）。

③产生沉淀所消耗的碳酸钠溶液质量是\_\_\_\_\_\_\_g。

④求m的值。\_\_\_\_\_（写出计算过程）

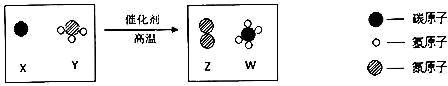
22．纤维素是一种常见的有机物。

（1）纤维素\_\_\_\_\_(选填“属于”、“不属于”)糖类物质。

（2）葡萄糖在植物体内会部分转化为纤维素。植物体内的葡萄糖来源于光合作用,请写出反应的化学方程式\_\_\_\_\_

（3）棉花的主要成分是纤维素,鉴别棉线和羊毛线的方法是\_\_\_\_\_

（4）科学最新发现,通过简单的化学反应,可以将树木纤维素最终转变为超级储能装置,其中一个反应的微观示意图如下：



①X、Y、Z、W 四种物质中属于单质的是\_\_\_\_\_

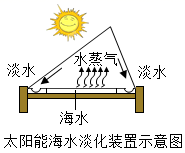
②反应生成的 Z、W 两种物质的质量比为\_\_\_\_\_

23．南通有漫长的海岸线，海洋蕴藏着丰富的资源。请按要求填空。

（1）海洋为我们提供了营养丰富的食材。海带富含的\_\_\_\_\_\_元素可以预防甲状腺肿大。

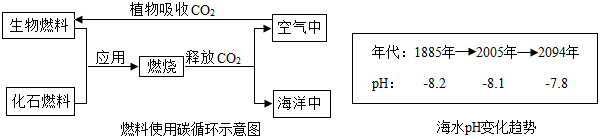
（2）今年5月我国在海域可燃冰开采技术领域取得重大突破。可燃冰主要含有甲烷水合物，还含少量CO2等气体，可燃冰属于\_\_\_\_\_\_（选填“纯净物”或“混合物”）。若甲烷大量泄露到大气中，会导致使全球气候变暖。

（3）海水淡化可缓解淡水资源匮乏问题。利用如图装置得到淡水的方法与实验室通过\_\_\_\_\_\_（填操作名称）净化水的方法原理相同。



（4）海水淡化可缓解淡水资源匮乏问题。水变成水蒸气的过程中，发生变化的是\_\_\_\_\_\_。

A 分子个数B 分子质量C 分子间隔



（5）海水碳储存，可以缓解空气中CO2过多的问题，但海水的pH也在逐渐减逐渐软化、变薄、缩小。

①根据海水pH变化趋势判断：2000年时海水呈\_\_\_\_\_\_性。

②“海洋酸化”的原因可用化学方程式表示为\_\_\_\_\_\_。

③软体生物贝壳软化、变薄的原因是\_\_\_\_\_\_。

**参考答案**

1．C2．D3．A4．D5．C6．C7．B8．B9．C10．C11．C12．D13.C14.D15．A

16．SO2（答案合理即可） CH4 O2 C2H5OH Al2O3

17．（1）维生素 （2）导热（或抗腐蚀） （3）热（或内） (4)肥皂水；煮沸 （5）食醋（或白醋或醋精等，合理即可）

18．C2H4 有机物

19．（1）NaHCO3（2）Ca2+、H+,(3）Ca(OH)2 （4）H2SO4+2NaOH=Na2CO3+2H2O

(5)

20．（每空1分，共5分）（只要叙述合理就酌情得分）

（1）乙醇 ABD （2）pH > 7 二氧化碳可与甲物质发生化学反应 （3）D

21．酒精使蛋白质变性 有机物  2 H+、Ca2+ = 100 解：产生沉淀所消耗的碳酸钠的质量为5.3%×100g=5.3g





解得

答：m的值为5。

22．属于 6CO2 +6H2OC6H1206+6O2 分别灼烧闻气味 X、Z 7:6

23．碘 混合物 蒸馏 C 碱 CO2+H2O═H2CO3 碳酸钙能和显酸性的物质反应