2024年江苏省南京一中明发滨江分校中考化学三模试卷

一、选择题（本题包括15小题，每小题只有一个选项符合题意。每小题2分，共30分。）

1.（2分）下列变化中，属于物理变化的是（　　）

A．粮食酿酒　　B．滤纸折叠　　C．红磷燃烧　　D．食物腐烂

2.（2分）下列物质由原子直接构成的是（　　）

A．氯化钠　　B．金刚石　　C．二氧化碳　　D．氢气

3.（2分）把少量下列物质分别放入水中，充分搅拌，可以得到无色溶液的是（　　）

A．面粉　　B．无水硫酸铜

C．汽油　　D．酒精

4.（2分）下列化肥中，属于氮肥的是（　　）

A．硫酸钾　　B．过磷酸钙　　C．尿素　　D．氯化钾

5.（2分）材料是社会文明进步的重要标志，下列属于复合材料的是（　　）

A．棉花　　B．合成纤维　　C．武德合金　　D．玻璃钢

6.（2分）一些食物的近似pH如下，其中显碱性的是（　　）

A．鸡蛋清7.6﹣8.0　　B．葡萄汁3.5﹣4.5

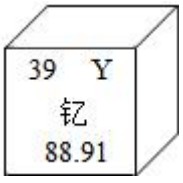
C．番茄汁4.0﹣4.4　　D．苹果汁2.9﹣3.3

7.（2分）下列化学用语书写或叙述正确的是（　　）

A．60个碳原子：C_{60}　　B．+2价钙元素：$\overset{+2}{Ca}$

C．3个铝离子：$3Al^{3-}$　　D．3个氮分子：3N

8.（2分）稀土有“工业的维生素”的美誉。钇是一种重要的稀土元素，下列说法中错误的是（　　）



A．钇属于金属元素

B．钇的原子序数是39

C．钇的相对原质量是88.91

D．钇原子的中子数为39

9.（2分）医用口罩生产过程中可采用环氧乙烷（C_2H_4O）灭菌消毒。下列说法正确的是（　　）

A．环氧乙烷属于氧化物

B．环氧乙烷中氢元素的质量分数最高

C．环氧乙烷中碳元素和氧元素质量比是 1：2

D．一个环氧乙烷分子由 2 个碳原子、4 个氢原子和 1 个氧原子构成

10．（2 分）下列说法正确的是（　　）

A．铝制品不能用钢丝球擦洗，是因为易破坏表面的致密氧化膜

B．洗洁精能洗去油污，是因为洗洁精能使油污溶解

C．浓硫酸可用于干燥二氧化碳，是因为浓硫酸具有腐蚀性

D．活性炭能净水，是因为能吸附水中的 Ca^{2+}和 Mg^{2+}

11．（2 分）推理是化学学习中常用的思维方法。以下推理中正确的是（　　）

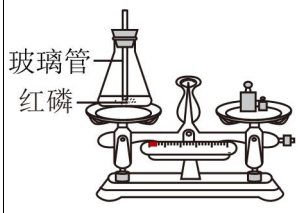
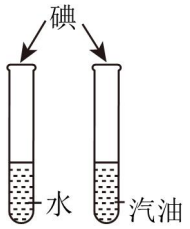
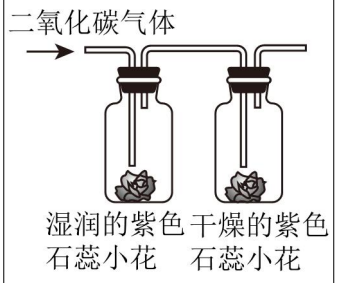
A．酸雨显酸性，则显酸性的雨水一定是酸雨

B．合金属于金属材料，则合金中的元素一定含有金属元素

C．硒是人体必需的微量元素，则人体摄入硒越多，越有利于人体健康

D．二氧化碳通入紫色石蕊溶液中，溶液变红，则使石蕊溶液变红的物质是二氧化碳

12．（2 分）下列实验能达到目的的是（　　）

	A	B	C	D
实验				
目的	验证质量守恒定律	验证可燃物燃烧需要与氧气接触	探究溶剂种类对溶解的影响	探究二氧化碳与水的反应

A．A　　B．B　　C．C　　D．D

13．（2 分）除去下列物质中混有的少量杂质（括号内为杂质），拟定的实验方案可行的是（　　）

A．铜粉（氧化铜）——在空气中加热

B．二氧化碳（一氧化碳）——在氧气中点燃

C．氢气（氯化氢）——依次通过足量氢氧化钠溶液和浓硫酸

D．硫酸钠溶液（硫酸铜）——加入过量氢氧化钠溶液，过滤，洗涤，干燥

14．（2 分）我国科学家实现了从二氧化碳到葡萄糖和油脂的人工合成，合成过程中的一个反应的微观示意