高中会考化学模拟试题（四）

原子量：H：1；S：32；O：16；C：12；Na：23；Cl：35.5；He：4；N：14；

**一、选择题**（每小题均只有一个正确答案，1—10每小题1分，11—25每小题2分，共40分）

1、已知，某元素的质量数为288，它的原子核内有169个中子，该元素的原子序数为

A 169 B 457 C 288 D 119

2、下列物质的水溶液显**酸性**的是

A NaHCO3 B FeCl3 C NH3 D CH3COONa

3、下列物质在潮湿的空气中铁腐蚀**最慢**的是

A 镀锌铁皮 B 镀锡铁皮 C 生铁 D 纯净的铁丝

4、下列仪器**不能**直接加热的是

A 坩埚 B 蒸发皿 C 烧杯 D 试管

5、下列有机物**不属于**高分子化合物的是

A 聚乙烯 B 油脂 C 淀粉 D 有机玻璃

6、下列物质互为同分异构体的是

A C2H2和C6H6 B 淀粉和纤维素 C CH3COOH和CH3OOCH D CH4和CH3CH3

7、等质量的下列物质所含分子数**最少**的是

A H2 B Cl2 C H2SO4 D He

8、下列微粒属于同位素的是

A 和 B 和 C H2O和D2O D O2和O3

9、下列气体**不能**用浓硫酸干燥的是

A 氧气 B 二氧化硫 C 甲烷 D 氨气

10、下列物质**不能**发生水解反应的是

A 葡萄糖 B 蔗糖 C 纤维素 D 蛋白质

11、等物质的量的下列有机物完全燃烧，消耗氧气**最多**的是

A CH4 B C2H4 C C2H4O2 D C2H4O

12、下列醇**能**被氧化生成醛的是

A CH3OH B (CH3)2CHOH C (CH3)3COH D CH3CH2CH(OH)CH3

13、25℃时，0.1mol/L HCl中，下列说法**正确**的是

A c(H＋)×c(OH－)=1×10－14 B 该溶液中由水电离出的c(H＋)= 1×10－7

C c(H＋)=c(OH－)=1×10－7 D c(H＋)×c(OH－)=1

14、鉴别乙醇、乙醛、乙酸应选用的试剂最好是

A Na2CO3溶液 B 汽油 C 水 D 新制Cu(OH)2悬浊液

15、下列物质中，只含有共价键的是

A NaOH B NH4Cl C H2O2 D NaCl

16、下列实验方法，**能**得到相应结果的是

A 将淀粉加入稀硫酸中水浴加热几分钟后，加入新制氢氧化铜悬浊液加热，证明淀粉已水解。

B 将乙醇和稀硫酸混合加热到170℃制取乙烯。

C 用乙醇萃取碘水中的碘。

D 在硫酸铝溶液中加入过量的氨水来制取氢氧化铝沉淀。

17、下列各有机物在酸性条件下发生水解反应时，生成两种不同的有机物，且这两种有机物的相对分子质量相等。这种有机物可能是

A 甲酸甲酯 B 甲酸乙酯 C 麦芽糖 D 蛋白质

18、下列离子方程式书写**正确**的是

A 金属钠投入水中： Na＋2H2O==Na+＋2OH－＋H2↑

B 氯气和水反应： Cl2＋H2O==2H＋＋Cl－＋ClO－

C 铜和稀硝酸反应： 3Cu＋8H+＋2NO3－==3Cu2+＋4H2O＋2NO↑

D 氢氧化镁和盐酸反应：H+＋OH－==H2O

19、反应 A＋3B==2C＋4D在不同情况下的反应速率**最快**的是

A υ(A)=0.4mol(L·s)－1 B υ(B)=0.8mol(L·s)－1

C υ(C)=0.6mol(L·s)－1 D υ(D)=1.0mol(L·s)－1

20、下列各组离子**能**在同一溶液中大量共存的是

A K+、H+、Cl—、ClO— B Ba2+、H+、SO42+、NO3—

C K+、Al3+、HCO3—、SO42— D Na+、Ca2+、HCO3—、NO3—

21、下列物质**不能**使酸性高锰酸钾溶液褪色的是

A 二氧化硫 B 苯 C 甲苯 D 乙烯

22、下列说法**不正确**的是

A 能使湿润的淀粉碘化钾试纸变蓝色的气体不一定是氯气。

B 铁丝能在氧气中燃烧，但不能在空气中燃烧。

C 二氧化硫和三氧化硫都是酸性氧化物，它们的水溶液都是强酸。

D 液溴应保存在磨口玻璃塞试剂瓶中，并加少量水进行水封。

23、对可逆反应CO（g）+H2O（g） CO2（g）+ H2（g）（正反应为吸热反应），为提高CO的利用率，可采取的措施是

A 加压 B 加入过量的水蒸汽 C 加入过量的CO D 降温

24、NA为阿伏加德罗常数，关于0.2mol/L Na2SO4溶液的说法**正确**的是

A 500mLNa2SO4溶液中所含Na＋、SO42－两种离子总数为3NA。

B 1L Na2SO4溶液中Na＋的浓度为0.2mol/L。

C 2L Na2SO4溶液中SO42－的浓度为0.4mol/L。

D 1L Na2SO4溶液中Na＋的总数为0.4NA。

25、某无色气体可能含有HCl、NH3、NO、CO2、O2等气体中的一种或几种，将100mL该气体依次通过浓硫酸，气体体积缩小40mL，通过Na2O2固体，气体体积又减小30mL，则下列说法**正确**的是

A 该气体中一定含有NH3和CO2 ，可能含有NO 。

B 该气体中一定含有NO和CO2 ，可能含有NH3 。

C 该气体中一定含有NO、NH3和CO2 ，可能含有HCl 。

D 该气体中一定含有NH3和HCl ，可能含有NO和CO2