河南省2020年上学期鹤壁高中高二化学阶段性检测试题

 **可能用到的相对原子质量：H 1 C 12 N 14 O 16 Na 23 Si 28 S 32 Cl 35.5**

**Fe 56 Cu 64 Zn 65**

**(第I卷 共42分)**

**一、选择题（每题只有一项符合题意，每题2分，共42分）**

1．中华优秀传统文化涉及到很多的化学知识。下列有关说法中不正确的是 （ ）

A.“自古书契多编以竹简，其用缣帛者（丝织品）谓之为纸”，这里的纸成分为纤维素

B.中国蓝是古代人工合成的蓝色化合物，其化学式为 BaCuSi4O10，可改写成BaO·CuO·4SiO2

C.东汉魏伯阳在《周易参同契》中对汞的描述：“……得火则飞，不见埃尘，将欲制之，黄芽为根。”这里的黄芽是指硫

D.《天工开物》记载：“凡埏泥造瓦，掘地二尺余，择取无沙黏土而为之”。这里的瓦属于传统无机非金属材料，主要成分为硅酸盐

2．化学产品在抗击新型冠状病毒的战役中发挥了重要作用，下列说法不正确的是 （ ）

A.75%的医用酒精常用于消毒，但用 95%的酒精消毒效果会更好

B.“84”消毒液的主要成分是次氯酸钠

C.用硝酸铵制备医用速冷冰袋是利用了硝酸铵溶于水快速吸热的性质

D.医用防护口罩中熔喷布的生产原料主要是聚丙烯，聚丙烯的单体是丙烯

3．设*N*A为阿伏加德罗常数的值，下列叙述正确的是 （ ）

A.6g SiO2 晶体中含有的硅氧键数目为 0.2 *N*A

B.将 0.1 mol Cl2 通入 1 L 水中，充分反应后转移的电子数为 0.1 *N*A

C.常温常压下，10g D2O 含有的质子数、电子数、中子数均为 5 *N*A

D.将含 0.01 mol FeCl3 的饱和溶液滴入沸水中可制得 Fe(OH)3 胶粒的数目为 0.01*N*A

4．下列实验仪器或装置的选择正确的是 （ ）

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |
| 配制50.00 mL0.1000 mol·L−1Na2CO3溶液 | 除去Cl2中的HCl | 蒸馏用冷凝管 | 盛装Na2SiO3溶液的试剂瓶 |
| A | B | C | D |

5．硫代硫酸钠溶液与稀硫酸反应的化学方程式为：Na2S2O3+H2SO4==Na2SO4+SO2↑+S↓+H2O，下列各组实验中最先出现浑浊现象的是（ ）

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 实验 | 温度/℃ | Na2S2O3 溶液 | 稀 H2SO4 |
| V/(mL) | c/(mol·L-1) | V/(mL) | c/(mol·L-1) |
| A | 25 | 5 | 0.1 | 10 | 0.1 |
| B | 25 | 5 | 0.2 | 5 | 0.2 |
| C | 35 | 5 | 0.1 | 10 | 0.1 |
| D | 35 | 5 | 0.2 | 5 | 0.2 |

6．下列表示不正确的是（ ）

A.乙烯的结构式： B.甲酸甲酯的结构简式：

C.甲基丁烷的键线式： D.甲基的电子式：

7．反应可用于氯气管道的检漏。下列相关微粒的化学用语正确的是 （ ）

A.中子数为9的氮原子： B.N2分子的电子式：

C.Cl2分子的结构式：Cl—Cl D.Cl−的结构示意图：

8．X、Y、Z、M、Q五种短周期元素，原子序数依次增大。Y元素的最高正价为价，Y元素与Z、M元素相邻，且与M元素同主族；化合物的电子总数为18个；Q元素的原子最外层电子数比次外层少一个电子。下列说法不正确的是 （ ）

A.原子半径：

B.最高价氧化物对应水化物的酸性：

C.ZX3易溶于水，其水溶液呈碱性

D.X、Z和Q三种元素形成的化合物一定是共价化合物

9．理论研究表明，在101kPa和298K下，异构化反应过程的能量变化如图所示。下列说法错误的是 （ ）

A.HCN比HNC稳定 B.该异构化反应的

C.正反应的活化能大于逆反应的活化能 D.使用催化剂，可以改变反应的反应热

10．下列说法不正确的是 （ ）

A.对于有气体参加的反应增大压强能提高单位体积内活化分子数

B.升高温度增大了活化分子百分数

C.催化剂能够改变化学反应途径

D.具有较高能量的反应物分子一定能发生有效碰撞

11．其它条件不变，升高温度，下列数据中一定增大的是 （ ）

 A.化学反应速率v B.化学平衡常数K C.化学反应热ΔH D.转化率a

12．下列依据热化学方程式得出的结论正确的是 （ ）

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 热化学方程式 | 结 论 |
| A | 2H2（g）+O2（g）═2H2O（g）Δ*H*=﹣483.6 kJ/mol | 氢气的燃烧热△H=﹣483.6 kJ/mol |
| B | NaOH（aq）+HCl（aq）═NaCl（aq）+H2O（l） Δ*H*=﹣57.3 kJ/mol | 含40.0g NaOH的稀溶液与稀醋酸完全中和，放出的热量小于57.3kJ |
| C | 2C（s）+2O2（g）═2CO2（g）Δ*H*=﹣a kJ/mol2C（s）+O2（g）═2CO（g）Δ*H*=﹣b kJ/mol | b＞a |
| D | C （石墨，s）═C （金刚石，s）Δ*H*=+1.5 kJ/mol | 金刚石比石墨稳定 |

13．在恒压、NO和O2的起始浓度一定的条件下，催化反应相同时间，测得不同温度下NO转化为NO2的转化率如图中实线所示(图中虚线表示相同条件下NO的平衡转化率随温度的变化)。下列说法正确的是 （ ）

A.反应2NO(g)+O2(g)2NO2(g)的Δ*H*>0

B.图中X点所示条件下，延长反应时间也不能提高NO转化率

C.图中Y点所示条件下，增加O2的浓度不能提高NO转化率

D.380℃下，*c*(O2)起始=5.0×10−4 mol·L−1，NO平衡转化率为

50%，则平衡常数*K*>2000

14．一定条件下： 。在测定的相对分子质量时，下列条件中，测定结果误差最小的是 （ ）

A.温度、压强 B.温度、压强

C.温度、压强 D.温度、压强

15．相同体积的四个密闭容器中，进行同样的可逆反应2 A（g）+ B（g）3C（g）+2D（g）。起始时，甲、乙、丙、丁四个容器所装的A和B的量分别为：甲（2 molA和1molB）、乙（1 molA和1molB）、丙（2 molA和2molB）、丁（1molA和2molB）在相同温度下建立平衡，A或B的转化率大小关系为 （ ）

A.A的转化率为：甲＜丙＜乙＜丁 B.A的转化率为：甲＜乙＜丙＜丁

 C.B的转化率为：甲＞丙＞乙＞丁 D.B的转化率为：丁＞乙＞丙＞甲

16．在一定温度下,对于可逆反应2X(s) 2Y(s)+Z(g)；某时刻达到平衡时只增大压强，再次达到新平衡时，Z的浓度（ ）

 A.增大 B.减小 C.不变 D.无法判断

17．下列说法正确的是 （ ）

 A.对于2NO2(g) N2O4(g)的平衡体系，压缩体积，平衡正向移动，混合气体的颜色变浅

 B.化学平衡正向移动，反应物的转化率一定增大

 C.往平衡体系FeCl3+3KSCNFe(SCN)3+3KCl中加入适量KCl固体，平衡逆向移动，溶液的颜色变浅

 D.C(s)+CO2(g) 2CO(g) ΔH>0，其他条件不变时，升高温度，反应速率v(CO2)和CO2的平衡转化率均增大

18．将一定量纯净的氨基甲酸铵置于特制的密闭真空容器中(假设容器体积不变，固体试样体积忽略不计)，使其达到分解平衡：NH2COONH4(s) 2NH3(g)+CO2(g)。实验测得不同温度下的平衡数据列下表：

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 温度/°C | 15.0 | 20.0 | 25.0 | 30.0 | 35.0 |
| 平衡总压强/kPa | 5.7 | 8.3 | 12.0 | 17.1 | 24.0 |
| 平衡气体总浓度/10-3 mol⋅L-1 | 2.4 | 3.4 | 4.8 | 6.8 | 9.4 |

下列说法正确的是 （ ）

A.该可逆反应达到平衡的标志之一是混合气体平均相对分子质量不变

 B.因该反应熵变(ΔS)大于0，焓变(ΔH)大于0，所以在低温下自发进行

 C.达到平衡后，若在恒温下压缩容器体积，氨基甲酸铵固体的质量增加

 D.根据表中数据，计算15.0°C时的NH3平衡浓度为1.6 mol⋅L-1

19．向一定量的 Fe、FeO、Fe2O3、Fe3O4 的混合物中加入 300 mL 4 mol·L-1 的稀硝酸恰好使混合物完全溶解， 放出 4.48 L NO（标准状况），往所得溶液中加入 KSCN 溶液，无血红色出现。若用足量的H2 在加热条件下还原相同质量的混合物，则参加反应的 H2 物质的量为 （ ）

A.0.1 mol B.0.2 mol C.0.3 mol D.0.4 mol

20．一种高性能的碱性硼化钒（VB2）—空气电池如下图所示，其中在VB2电极发生反应：

该电池工作时，下列说法错误的是 （ ）

A.负载通过0.04 mol电子时，有0.224 L（标准状况）O2参与反应

B.正极区溶液的pH降低、负极区溶液的pH升高

C.电池总反应为

D.电子由VB2电极经负载流向复合碳电极

21．在一定温度下，将气体X和气体Y各0.16mol充入10L恒容密闭容器中，发生反应

X(g)＋Y(g) 2Z(g) △*H*＜ 0，一段时间后达到平衡，反应过程中测定的数据如下表：

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| t/min | 2 | 4 | 7 | 9 |
| n(Y)/mol | 0.12 | 0.11 | 0.10 | 0.10 |

 下列说法正确的是（ ）

A.0～2min的平均速率*ν*(Z) = 2.0 ×10-3mol·L－1·min-1

B.其他条件不变，降低温度，反应达到新平衡前*ν*(逆)＞*ν*(正)

C.该温度下此反应的平衡常数*K =*1.44

 D.其他条件不变，再充入0.2molZ，平衡时X的体积分数增大

**(第II卷 共58分)**

**二、填空题（5个小题，共38分）**

**22．（每空2分，共6分）**

（1）气态氢化物热稳定性大于的主要原因是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

（2）是离子化合物，各原子均满足8电子稳定结构，的电子式是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

（3）常温下，在水中的溶解度乙醇大于氯乙烷，原因是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

**23．（每空2分，共8分）**

对于2X(g)Y(g)的体系，在压强一定时，平衡体系中Y的质量分数*w*(Y)随温度的变化情况如图曲线所示。

(1)该反应的△*H* \_\_\_\_\_\_ 0 (填“＜”、“＞”或“＝”)。

(2)A、B、C、D、E各状态中，*v*正＜*v*逆的是\_\_\_\_\_\_\_\_。

(3)维持*t*1不变，E→A所需时间为*x*，维持*t*2不变，D→C所需时间为*y*，则*x*\_\_\_\_\_\_*y*(填“＜”、“＞”或“＝”)。

(4)欲要求使E状态从水平方向到C状态后，再沿平衡曲线到达A状态，从理论上来讲，可选用的条件是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

**24．（每空2分，共6分）**

甲醇（CH3OH）\_\_空气燃料电池（DMFC）是一种高效能、轻污染的车载电池，其工作原理如下图：

（1）图中左侧电极为电源 极，该电极的电极反应式为： 。

（2）当电池消耗甲醇6.4g时，消耗的O2的体积为 L（标况下）。

**25.（每空2分，共6分）**

在一密闭容器中，充入1molN2和3molH2，并在一定温度下，使其发生反应：N2(g)+3H2(g)2NH3(g) ΔH= -92.4 kJ·mol-1。回答下列问题：

(1)若保持容器容积不变，再向其中充入1molN2，反应速率会\_\_\_\_\_\_\_\_(填“加快”“减慢”或“不变”)。

(2)若保持容器容积不变，再向其中充入1molHe，反应速率会\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(填“加快”“减慢”或“不变”)。

(3)若保持容器内气体压强不变，再向其中充入1molHe，反应速率会\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(填“加快”“减慢”或“不变”)。

**26．（每空2分，共12分）**

天然气的主要成分为CH4，一般还含有C2H6等烃类，是重要的燃料和化工原料。

（1）乙烷在一定条件可发生如下反应：C2H6(g)= C2H4(g)+H2(g) Δ*H*1 ，相关物质燃烧热数据如下表所示：

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 物质 | C2H6(g) | C2H4(g) | H2(g) |
| 燃烧热Δ*H*/( kJ·mol−1) | -1560 | -1411 | -286 |

①Δ*H*1=\_\_\_\_\_\_\_\_\_ kJ·mol−1。

②提高该反应平衡转化率的方法有\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

③容器中通入等物质的量的乙烷和氢气，在等压下（*p*）发生上述反应，乙烷的平衡转化率为*α*。反应的平衡常数*K*p=\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（用含*p、α*的式子表示即可，无需化简）。

（2）一定温度下，甲烷生成乙烷的反应如下：2CH4C2H6+H2。反应在初期阶段的速率方程为：*r*=*k*×，其中*k*为反应速率常数，其大小仅受温度影响。

①已知反应开始时的反应速率为*r*1，甲烷的转化率为*α*时的反应速率为*r*2，则*r*2=\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（用含*r*1*、α*的式子表示）。

②对于处于初期阶段的该反应，下列说法正确的是\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

A．增加甲烷浓度，*r*增大 B．增加H2浓度，*r*增大

C．乙烷的生成速率逐渐增大 D．降低反应温度，*k*减小

**三、实验题（每空2分，共12分）**

**27．（每空2分，共12分）**

利用如图所示装置测定中和热的实验步骤如下：

①用量筒量取50 mL 0.50 mol·L-1盐酸倒入小烧杯中，测出盐酸的温度，然后把温度计上的酸用水冲洗干净；②用另一量筒量取50 mL 0.55 mol·L-1 NaOH溶液，并用同一温度计测出其温度；③将NaOH溶液倒入小烧杯中，设法使之混合均匀，测得混合液最高温度。回答下列问题：

(1)使盐酸与NaOH溶液混合均匀的正确操作是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(填字母)。

A.用温度计小心搅拌 B.揭开硬纸片用玻璃棒搅拌

C.轻轻地振荡烧杯 D.用套在温度计上的环形玻璃搅拌棒轻轻地搅动

(2)假设盐酸和氢氧化钠溶液的密度都是1 g·cm-3，又知中和反应后生成溶液的比热容*c*＝4.18 J·g-1·℃-1。为了计算中和热，某学生实验记录数据如下：

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 实验序号 | 起始温度*t*1/℃ | 终止温度*t*2/℃ |
| 盐酸 | 氢氧化钠溶液 | 混合溶液 |
| 1 | 20.0 | 20.1 | 23.2 |
| 2 | 20.2 | 20.4 | 23.4 |
| 3 | 20.5 | 20.6 | 23.6 |

依据该学生的实验数据计算，该实验测得的中和热Δ*H*＝\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(结果保留一位小数)。

(3)实验中若用Ba(OH)2溶液和硫酸代替氢氧化钠溶液和盐酸，对测定结果\_\_\_\_\_\_\_\_(填“有”或“无”)影响。

(4)实验中若用环形铜丝搅拌棒代替环形玻璃搅拌棒，对测定结果\_\_\_\_\_\_\_\_(填“有”或“无”)影响。

(5)实验中若用KOH代替NaOH，对测定结果\_\_\_\_\_\_\_\_(填“有”或“无”)影响。

**四、计算题（共10分）**

**28.（每空2分，共10分）**

（1）溶液与锌粉在量热计中充分反应。测得反应前温度为，反应后最高温度为。已知：反应前后，溶液的比热容均近似为、溶液的密度均近似为，忽略溶液体积、质量变化和金属吸收的热量。请计算：反应的\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

（2）恒温恒容下，将2 molA气体和2 molB气体通入体积为2 L的密闭容器中发生如下反应：2A(g)+B(g) x C(g)+2D(s)，2 min时反应达到平衡状态，此时剩余1.2 molB，并测得C浓度为1.2 mo1·L-1

①从开始反应至达到平衡状态，生成C的平均反应速率为 。

②x = 。

（3）可逆反应①Xg)+2Y(g)2Z(g),②2M(g)N(g)+P(g)分别在密闭容器的两个反应室中进行,反应室之间有无摩擦、可滑动的密闭隔板。反应开始至达到平衡状态时有关物理量的变化如图所示：

求：达平衡(I)时体系的压强与反应开始时体系的压强之比为 ，达平衡(I)时,x的转化率为 。