

迁西职教中心 学年第二学期期末考试
《化学》试卷（ B ）卷
（适用的班级 ）

班级

题号	一	二	三	四	五	总分
得分						
阅卷人						

学号

姓名

一、 填空题（每空 1 分，共 20 分）

- 原子核居于原子的_____，几乎集中了整个原子的_____； AZX 中 A 代表原子的_____，Z 代表原子的_____。
- 元素周期表中的 7 个横行称为 7 个_____，周期的序数与元素原子结构中的_____相同。周期表中的主族有_____个，主族序数与元素结构中的_____。
- 化学平衡状态的四个特征如果用四个字来表示为_____定、_____、变。
- 可逆反应 $CO_2 + C \rightleftharpoons 2CO - Q$ 达到平衡后,升高温度,正反应速率快,逆反应速率_____(填增大、减小、不变),平衡_____移动。
- 元素的最高正化合价=_____。
- $N_A =$ _____。
- 纯净的氢气可在氯气中安静的燃烧,火焰呈_____。
- 金属性是指原子失去电子形成_____的性质;非金属性是指元素的原子获得电子形成_____的性质。
- AZX 中 A 代表原子的_____，Z 代表原子的_____。

二、是非判断题（每题 2 分，共 20 分）

- 互为同位素的各种原子的核电荷数一定相同。（ ）
- 原子的最外电子层只有 1 个电子的元素，一定是典型的金属元素。（ ）
- 离子化合物中一定只含有离子键。（ ）
- 金刚石和石墨是碳的两种同位素。（ ）
- 1mol 氯化氢和 1mol 氧气所含的分子数相等。（ ）
- 以 $0.2\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 溶液为例，判断下列说法是否正确：
(1) 2L 溶液中含 $0.4N_A$ 个 NO_3^- 离子。（ ）
(2) 1L 溶液中含 $0.2N_A$ 个 NO_3^- 离子。（ ）
(3) 2L 溶液中 NO_3^- 离子的浓度为 $0.4\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 。（ ）

7. N_A 个氧原子和 N_A 个氢原子的质量之比为 16：1。（ ）

8. 18g 水所含的电子数为 $8N_A$ 。（ ）

三、选择题（每题只有一个选项符合题意，每题 2 分，共 20 分）

1. 某元素的离子有 3 个电子层，最外层有 8 个电子，该元素的气态氢化物的分子式为 H_2R ，该元素是（ ）

A、S B、O C、N D、Se

2. 下列元素中最高正化合价数值最大的是（ ）

A. Ca B、N C、Cl D、Ar

3、同温同压下，相同质量的下列气体中，体积最小的是（ ）

A、 H_2 B、 NH_3 C、 CO_2 D、 O_2

4. 在标准状况下，某气体的密度为 $1.43\text{g}\cdot\text{L}^{-1}$ ，这种气体的式量是（ ）

A. 32 B、36 C、44 D、17

5. 下列原子中,原子半径最大的是()

A、I B、Br C、Cl D、F

6. 下列气体不会造成大气污染的是（ ）

A. H_2S B、 SO_2 C、 Cl_2 D、 N_2

7. 工业上常用稀硫酸清洗铁表面的锈层，这是利用硫酸的（ ）

A. 强氧化性 B、脱水性 C、酸性 D、吸水性

8. 在下列可逆反应中,降低压强,升高温度,均可使化学平衡向正反应方向移动的是()

A、 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3 + Q$ B、 $2\text{HI} \rightleftharpoons \text{H}_2 + \text{I}_2 - Q$
C、 $\text{C} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{CO} - Q$ D、 $\text{SO}_2 + \text{NO}_2 \rightleftharpoons \text{SO}_3 + \text{NO} - Q$

9. 下列金属中，常温下能在浓硫酸中发生钝化的是（ ）

A. 铜 B、镁 C、铝 D、钠

10. 下列方法不能得到 FeCl_2 的是（ ）

A、Fe 在氯气中燃烧 B、Fe 跟稀盐酸反应
C、Fe 跟硫酸铜溶液反应 D、Fe 跟 FeCl_3 溶液反应

四、简答题（每小题 5 分，共 20 分）

1. 为什么说“核电荷数是元素的基本特征”？

班级

学号

姓名

2. 用电子式表示 Br_2 、 Na_2S 的形成过程。

3. 酸性溶液里有没有 OH^- ? 碱性溶液有没有 H^+ ? 为什么?

4. 下列数据是一些反应的平衡常数,试判断,哪个反应进行得最接近完全?哪个反应进行得最不完全?

- ① $K=1$ ② $K=10$ ③ $K=1\times 10^{-1}$ ④ $K=1\times 10^{10}$
⑤ $K=1\times 10^{-10}$

五、计算 (每题 10 分, 共 20 分)

1. 计算 88 克二氧化碳的物质的量?

2. 标准状况下, 2 mol 氢气的体积是多少?