集体备课资料

|  |  |
| --- | --- |
| 复习目标 | 1. 了解氧化还原反应的概念，理解氧化还原反应的本质。2. 会用“单、双线桥”分析电子转移的方向和数目。3. 掌握氧化性、还原性强弱的比较方法及价态规律的应用。4. 能利用“得失电子守恒”规律进行氧化还原反应的简单计算。5. 掌握氧化还原反应方程式的配平方法及技巧。6. 了解氧化还原反应在生产、生活中的应用。 |
| 熟记网络 |  |

氧化还原反应的配平步骤

1. 标变价：标明反应前后变价元素的化合价。

2. 列得失：列出化合价的变化值。

3. 求总数：通过求最小公倍数使化合价升降总数相等。

4. 配系数：确定氧化剂、还原剂、氧化产物、还原产物的化学计量数，观察法配平其他物质的化学计量数。

5. 查守恒：检查原子、电荷、得失电子是否守恒。

新情境下氧化还原反应方程式的书写步骤

1. 确定氧化剂、还原剂、氧化产物、还原产物。

2. 用化合价升降配平。

3. 配平其他原子。

4. 若是离子方程式，要遵循电荷守恒。