

离子化合物与共价化合物

1. 离子化合物：由离子键构成的化合物叫做离子化合物。

如_____、_____、_____等。

2. 共价化合物：以共用电子对形成分子的化合物叫做共价化合物，

如_____、_____、_____等。

3. 含有离子键的化合物，一定是_____；

只含有共价键的化合物，是_____。

4. 熔融状态下能导电的化合物是_____，如 NaCl；

不能导电的化合物是_____，如 HCl。

化学键类别与物质类别的关系

1. 离子化合物：必含离子键，可能含有极性共价键（如_____）

或非极性共价键（如_____）

2. 共价化合物：必含极性键（如_____、_____、_____），

可能含有非极性共价键（如_____、_____）

3. 共价单质：只含非极性键（如_____、_____、_____、_____）

4. 稀有气体：不含化学键

电子式

在元素符号周围用小黑点（·）或叉（×）表示原子或离子的最外层电子的式子叫做电子式

1. 原子的电子式：

2. 简单阳离子的电子式：

3. 简单阴离子的电子式：

4. 复杂阴、阳离子的电子式：

离子化合物的电子式

| 化学式 | NaCl | CaF ₂ | KOH |
|-----|--------------------------------|------------------|--------------------|
| 电子式 | | | |
| 化学式 | Na ₂ O ₂ | | NH ₄ Cl |
| 电子式 | | | |

共价分子的电子式

| 分子式 | H ₂ | F ₂ | Cl ₂ |
|-----|----------------|----------------|-----------------|
| 电子式 | | | |
| 分子式 | O ₂ | | N ₂ |
| 电子式 | | | |

| 分子式 | HCl | H ₂ O | NH ₃ |
|-----|-----------------|------------------|-------------------------------|
| 电子式 | | | |
| 分子式 | CH ₄ | CO ₂ | H ₂ O ₂ |
| 电子式 | | | |