

【一化基础大合集】【元素周期律】【一化辞典】6 化学键（上）（重要）

化学键

概念：相邻的原子之间强烈的相互作用叫做**化学键**

分类：离子键、共价键、金属键

离子键

1. 概念：带相反电荷离子之间的相互作用称为离子键
2. 成键粒子：
3. 成键本质：**静电作用**。静电作用包括阴、阳离子之间的**静电吸引**作用和电子与电子之间、原子核与原子核之间的**静电排斥力**。
4. 成键条件：活泼金属原子失去电子形成阳离子，活泼非金属原子得到电子形成阴离子，**阴、阳离子间形成离子键**。
5. 存在范围：所有的**离子化合物**

离子化合物：由离子键构成的化合物

常见离子化合物的分类

1. 由活泼金属元素（IA、IIA 族）和活泼非金属元素（VIA、VIIA 族）之间形成的化合物。如：_____
2. 由活泼金属离子与酸根（或酸式根）之间形成的化合物。
如：_____
3. 由铵根离子和酸根（或酸式根）之间形成的化合物。
如：_____
4. 强碱。如：_____

共价键

1. 概念：原子之间通过共用电子对所形成的相互作用，叫做**共价键**
2. 成键粒子：**原子**
3. 成键性质：**共用电子对与两原子核间的电性作用**
4. 分类：**非极性共价键/极性共价键**
5. 成键条件：不同或相同的非金属元素原子间、部分金属原子与非金属原子间形成共价键
6. 存在：非金属单质(除稀有气体以外)、非金属元素氢化物、含氧酸、非金属氧化物、碱类、部分盐、有机化合物，如 H_2 、 HCl 、 CO_2 、 NaOH 、 NaNO_3 、 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 等。