

## 化学键（下）

### 5、其他表示形式

(1)路易斯电子式

(2)结构式

(3)结构简式

### 四、化学键和结构的关系

1、离子键和2电子/8电子稳定结构

2、共价键和2电子/8电子稳定结构

3、离子键和共价键混合的情况

例1 下列关于离子键的叙述不正确的是（ ）

- A. 离子键是阴阳离子之间的静电作用力
- B. 离子键是阴阳离子这样的正负电荷之间的相互吸引力
- C.  $\text{H}^-$  与  $\text{Ca}^{2+}$  两种微粒之间可以形成离子键
- D.  $\text{F}^-$  与  $\text{K}$  两种微粒之间可以形成离子键

例2 共价键产生极性的根本原因是（ ）

- A. 成键原子之间原子核吸引共用电子对能力不同所造成的
- B. 成键原子是由同种元素不同核素组成的
- C. 成键原子间一种原子带部分正电荷，一种原子带部分负电荷所造成的
- D. 成键原子间形成共用电子对多少所造成的

例3 下列叙述正确的是 ( )

- A. 含有共价键的化合物一定是共价化合物
- B. 在气态单质分子中一定存在共价键
- C. 在共价化合物中一定存在共价键
- D. 只含有离子键的化合物才是离子化合物

例4 下列分子中, 只含有共价键的是 ( )

- A.  $\text{CO}_2$           B.  $\text{NaCl}$
- C.  $\text{KNO}_3$         D.  $\text{NH}_4\text{Cl}$

例3 下列叙述正确的是 ( )

- A. 含有共价键的化合物一定是共价化合物
- B. 在气态单质分子中一定存在共价键
- C. 在共价化合物中一定存在共价键
- D. 只含有离子键的化合物才是离子化合物

例6 用电子式表示下列物质的形成过程。

- (1) $\text{MgCl}_2$       (2) $\text{Br}_2$       (3) $\text{H}_2\text{O}$
- (4) $\text{NH}_4\text{ClO}$     (5) $\text{H}_2\text{O}_2$     (6) $\text{Ca(OH)}_2$

同步强化课程:

- 1、介绍金属键
- 2、介绍配位键和配位化合物
- 3、练习含氧酸、含氧酸根的电子式写法
- 4、化学键结合元素周期表题型训练