



# ANOTAÇÕES DA AULA

## ESTRUTURA DE LEWIS

- 1** – Todos os elétrons de valência devem ser representados.
- 2** – O átomo deve estar o mais próximo de completar o seu octeto. Cuidado com as exceções!
- 3** – Carga formal = Número de elétrons da camada de valência – elétrons após suposta quebra de ligação.

- Anomalias do octeto: Elementos com três ou mais camadas podem expandir e se tornar estáveis com mais de 8 elétrons.
- Uma estrutura de Lewis em que as cargas formais dos átomos individuais estão mais próximas de zero representa, em geral, o arranjo de menor energia dos átomos e elétrons.

Como montar a estrutura de Lewis mais estável:

- 1º - Fazer a distribuição eletrônica;
- 2º - Contar os elétrons de valência;
- 3º - Organizar os elementos;
- 4º - Conferir carga formal.

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---