

Formando moléculas: elementos no metálicos

	1	2	...	13	14	15	16	17	18
1	1 H								2 He
2	3 Li	4 Be		5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
3	11 Na	12 Mg		13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
4	19 K	20 Ca	...	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
5	37 Rb	38 Sr	...	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
6	55 Cs	56 Ba	...	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
7	87 Fr	88 Ra	...	—	—	—	—	—	—

- Elementos como el hidrógeno, el oxígeno, el nitrógeno, el flúor, el cloro, el bromo, etc., se presentan en forma de **moléculas diatómicas**, es decir, H_2 , O_2 , N_2 , F_2 , Cl_2 , Br_2 ...
- A temperatura ambiente son sustancias gaseosas que no conducen la corriente eléctrica.

Un **enlace químico** es una atracción de tipo electrostático entre dos o más átomos que permite que estos alcancen la estabilidad.

Si el enlace se produce por **compartición de electrones** decimos que se trata de un **enlace covalente**.

