

LA TABLA PERIÓDICA (III)

1- Une cada elemento con su clasificación correcta:

Manganeso (Mn)	METAL	METAL	Nitrógeno (N)
Azufre (S)	METAL		Galio (Ga)
Argón (Ar)	METAL	METAL	Cobalto (Co)
Helio (He)	NO METAL	NO METAL	Mercurio (Hg)
	NO METAL		
Bromo (Br)	GAS NOBLE	GAS NOBLE	Potasio (K)

2- Arrastra cada característica hasta la clasificación que le corresponda:

Metales:

No metales:

Gases nobles:

Forman cationes	Son inertes	Brillo metálico
Conducen el calor y la electricidad		Forman aniones
Se pueden encontrar en los tres estados físicos		
Todos son gases	No forman iones	Dúctiles y maleables

3- Selecciona el tipo de enlace en cada caso:

Ocurre entre un metal y un no-metal:

Los átomos comparten electrones:

Ocurre entre átomos metálicos:

Ocurre entre no-metales:

Un átomo da electrones y el otro los recibe:

Los electrones se distribuyen entre todos los átomos:

Enlace entre S y O:

Enlace en Na y Cl:

Enlace en Fe: