

FÍSICA Y QUÍMICA. 3º ESO.
ESTRUCTURA ATÓMICA
ACTIVIDADES - HOJA 6

1. Indica si son verdaderas o falsas las siguientes afirmaciones. Cuando sean falsas, justifica tus respuestas:

- a) Un ion es un átomo que ha ganado o perdido protones.
- b) Los metales tienen tendencia a ganar electrones, convirtiéndose en iones negativos.
- c) El símbolo Ca^{2+} representa un átomo de calcio que ha ganado dos electrones.
- d) Los no metales tienen tendencia a ceder electrones, por lo que se convierten en iones positivos.

2. Completa la siguiente tabla.

ELEMENTO	SÍMBOLO	GRUPO	ELECTRONES DE VALENCIA	METAL/ NO METAL	ELECTRONES GANADOS	ELECTRONES CEDIDOS	ION MÁS PROBABLE
Magnesio	Mg	IIA	2	Metal	0	2	Mg^{2+}
Selenio							
Litio							
Arsénico							
Cloro							
Potasio							
Aluminio							
Bromo							

3. Representa mediante un dibujo los siguientes compuestos:

- a) NaF
- b) CaS
- c) Li_3P
- d) MgF_2

