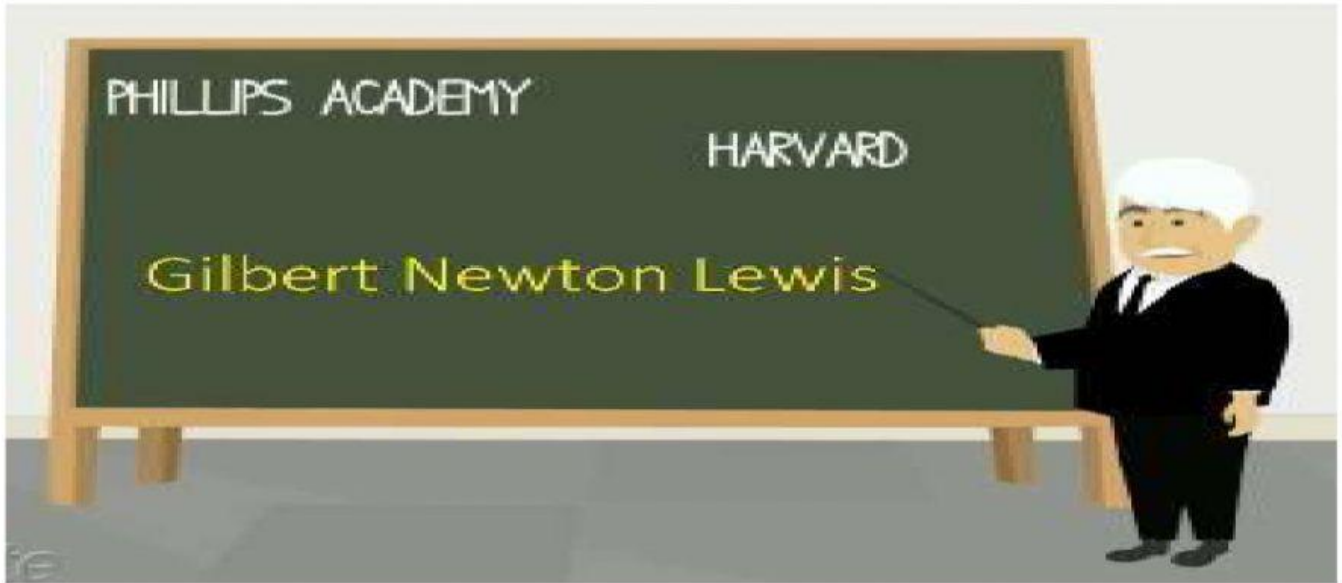


Maestra: Ivon Patricia Saucedo.



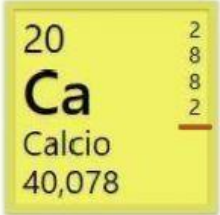
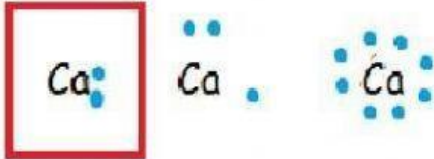
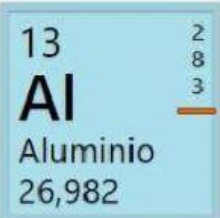
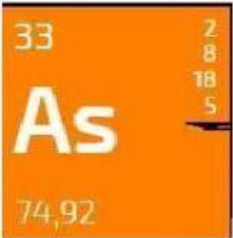
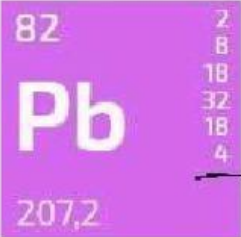
Materia: Ciencias III énfasis en Química.



ESTRUCTURA DE LEWIS.

Encuentra el número de electrones en la última capa. Ahora que conoces las capas de electrones del elemento, encontrar sus electrones de valencia es fácil: simplemente usa el número de electrones de la última capa.

ELIGE LAS RESPUESTAS CORRECTAS

ELEMENTO	ELECTRONES DE VALENCIA	ESTRUCTURA DE LEWIS
	2	
		
		
		
		

18 Ar Argón 39,948 2 8 8		$\text{Ar}:$ $\text{Ar}:$ $\text{Ar}:$
11 Na Sodio 22,990 2 8 1		$\text{Na}:$ $\text{Na}:$ $\text{Na}:$
35 Br 79,9 2 8 18 7		$\text{Br}:$ $\text{Br}:$ $\text{Br}:$
10 Ne 20,18 2 8		$\text{Ne}:$ $\text{Ne}:$ $\text{Ne}:$
8 O 16 2 6		$\text{O}:$ $\text{O}:$ $\text{O}:$