

Ejercicios

"FORMACIÓN DE IONES"

Nombre del alumno: _____ Fecha: _____ Grupo: _____

Parte I. Completa la tabla siguiente para elementos con números atómicos menores con apoyo de tu tabla periódica.

No.	Elemento	Símbolo	Número atómico	Modelo de Bohr del átomo	Carácter metálico	¿Pierde o gana electrones?	¿Cuántos electrones pierde o gana?	¿Se forma un catión o un anión?	Modelo de Bohr del ion	Representación simbólica del ion
1	Litio									
2	Flúor									
3	Cloro									
4	Argón									
5	Magnesio									

Parte II. Contesta las preguntas siguientes con base en tus respuestas de la tabla anterior.

1. ¿Por qué los átomos de un metal forma iones positivos al perder electrones?

2. ¿Por qué los átomos de un no metal forman iones negativos al ganar electrones?

Parte III. Completa la tabla siguiente para elementos con números atómicos mayores con el apoyo de tu tabla periódica.

No.	Elemento	Símbolo	Número atómico	Carácter metálico	¿Pierde o gana electrones?	¿Cuántos electrones pierde o gana?	¿Se forma un catión o un anión?	Representación simbólica del ion	¿Cuántos electrones posee este ion?
1	Potasio								
2	Bromo								
3	Calcio								
4	Yodo								

No.	Elemento	Símbolo	Número atómico	Carácter metálico	¿Pierde o gana electrones?	¿Cuántos electrones pierde o gana?	¿Se forma un catión o un anión?	Representación simbólica del ion	¿Cuántos electrones posee este ion?
5	Rubidio								
6	Bario								
7	Xenón								
8	Cesio								
9	Estroncio								
10	Kriptón								