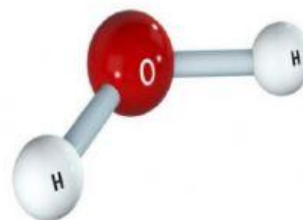


Ejercicios de Enlace Químico

Nombre del Estudiante: _____ Curso: _____



1. Completa el cuadro con los valores y la diferencia de electronegatividad para definir el tipo de enlace entre los elementos químicos

COMPUESTO	ELECTRONEGATIVIDADES		DIFERENCIA DE ELECTRONEGATIVIDAD		TIPO DE ENLACE QUÍMICO
BaF ₂	Ba:	F:	-	=	
SiH ₄	Si:	H:	-	=	
Al ₂ O ₃	Al:	O:	-	=	
NH ₃	N:	H:	-	=	
HBr	H:	Br:	-	=	

2. Completa en la tabla el símbolo químico y el valor de electronegatividad para los siguientes elementos señalados en la tabla periódica:

Diagrama de la tabla periódica con los siguientes elementos numerados:

- 1: Grupo 1, Periodo 2 (Litio)
- 2: Grupo 2, Periodo 3 (Magnesio)
- 3: Grupo 13, Periodo 3 (Aluminio)
- 4: Grupo 16, Periodo 3 (Azufre)
- 5: Grupo 17, Periodo 3 (Cloro)

Nº	SÍMBOLO QUÍMICO	ELECTRONEGATIVIDAD
1		
2		
3		
4		
5		

- Escribe el Símbolo Químico del Elemento con mayor electronegatividad:
- Escribe el Símbolo Químico del Elemento con menor electronegatividad: