

COLEGIO CHUNIZA IED
QUIMICA JT
JORGE ENRIQUE CHÁVEZ GONZÁLEZ
GRADO SÉPTIMO

1. Con ayuda de la tabla periódica complete la siguiente tabla:

ELEMENTO QUIMICO	SÍMBOLO	NUMERO ATÓMICO	PESO ATÓMICO	ESTADOS DE OXIDACIÓN
Cloro				
Estaño				
	Mn			
	Fe			
		29		
		82		
	S			
	U			
Fósforo				
Cromo				

2. Realice la distribución electrónica y la estructura de Lewis de los siguientes elementos:
- Magnesio
 - Bromo
 - Talio
 - Radón
 - Fermio
3. Realice la estructura de Lewis para cada uno de los siguientes compuestos
- Li_2O
 - CO_2
 - MgO
 - HI
 - H_2TeO_2
4. Escriba el tipo de enlace que se forma para cada compuesto (iónico, covalente polar, covalente apolar)
- HBr
 - CaO
 - N_2O_5
 - FeO
 - I_2O_7
5. Asigne los estados de oxidación para cada uno de los siguientes compuestos:
- Fr_2O
 - CrO_3
 - PbO_2
 - N_2
 - Cl_2O_7