

PLAN DE APOYO QUIMICA 10

Área o asignatura	Química	Grado	10°	Grupo	
Nombre del docente	Elver Antonio Rivas Córdoba			Periodo	Segundo
Nombre del estudiante				Fecha de aplicación	

1. Completar la siguiente tabla:

Elemento	Z	A	Protones	Neutrones	Electrones
Cl	17	35			
B		11	5		
Ne		20		10	
Mo				54	42
Bi		209		126	
Cs	55	133			
P				16	15
Co			27	31	
Mg		24	12		

2. Asigne el estado de oxidación del elemento resaltado:

- a) MnO_3
- b) K_3PO_4
- c) H_3BO_3
- d) $Mn(ClO)_3$
- e) $Fe(OH)_3$
- f) $Ba_3(AsO_4)_2$

3. Clasifica de acuerdo al tipo de enlace y nombra las siguientes sustancias:

- a) $Ag(OH)$
- b) Fe_2O_3
- c) $Al(OH)_3$
- d) CrO
- e) Br_2O_3
- f) HCl
- g) HBr
- h) H_2S
- i) H_2Se

4. Dibuje la Estructura de Lewis para los siguientes compuestos:

- a) óxido de dicloro Cl_2O
- b) Dinitrógeno N_2
- c) Ácido perclórico $HClO_4$

5. Indique qué tipos de enlaces se producen en los siguientes ejemplos:

- a) Cl_2
- b) KCl
- c) NH_3
- d) K_2SO_4
- e) H_2O
- f) CO_2
- g) Hg .

6. Nombra los siguientes óxidos según los tipos de nomenclatura

	Nomenclatura Tradicional	Nomenclatura Stock	Nomenclatura Sistemática
Li_2O			
Bi_2O_3			
P_2O_3			
Mn_2O_7			
Br_2O_3			
Cl_2O_5			
La_2O_3			
Cs_2O			