



FECHA _____

NOMBRE: _____

H -1, +1																	He 0				
Li +1	Be +2															B +3	C +3, +1, +2, +4, -4, -2	N +3, +1, +2, +4, -5, -3, -1, -2, -4, -5	O -1, -2	F -1	Ne 0
Na +1	Mg +2															Al +3	Si +4	P +3, +5, -3, -5	S +2, +4, +6, -2, -4, -6	Cl +1, +3, +5, +7, -1, -3, -5, -7	Ar 0
K +1	Ca +2	Sc +3	Ti +3, +4	V +2, +3, +4, +5	Cr +2, +3, +6	Mn +2, +3, +4, +6, +7	Fe +2, +3	Co +2, +3	Ni +2, +3	Cu +1, +2	Zn +2	Ga +3	Ge +4	As +3, +5, -3, -5	Se +2, +4, +6	Br +1, +3, +5, +7, -1, -3, -5, -7	Kr 0				
Rb +1	Sr +2	Y +3	Zr +4	Nb +3, +5	Mo +2, +3, +4, +5, +6	Tc +7	Ru +2, +3	Rh +2, +3	Pd +2, +4	Ag +1	Cd +2	In +3	Sn +2, +4	Sb +3, +5, -3, -5	Te +2, +4, +6	I +1, +3, +5, +7, -1, -3, -5, -7	Xe 0				
Cs +1	Ba +2	La +3	Hf +4	Ta +5	W +2, +3, +4, +5, +6	Re +7	Os +2, +3	Ir +2, +3	Pt +2, +4	Au +1, +3	Hg +1, +2	Tl +1, +3	Pb +2, +4	Bi +3, +5	Po +2, +4	At +1, +5, +7, -1, -5, -7	Rn 0				
Fr +1	Ra +2	Ac +3	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn										

1. Nombra los siguientes compuestos utilizando nomenclatura stock (numero romano indicando la valencia del elemento positivo). Entre el nombre y el paréntesis no dejes espacio

- a. K_2O
- b. CO_2O_3
- c. Tl_2S_3
- d. HCl
- e. $CuBr$



Institutosdiocesanos.org

NOMBRE: _____

4ºESO SIH

2. Formula los siguientes compuestos

- a. Hidruro de Magnesio
- b. Óxido de manganeso (VII)
- c. Trifluoruro de fósforo
- d. Trisulfuro de dicromo
- e. Hidruro de platino (II)

3. Indica la composición electrónica de los siguientes átomo

- a. N (7)
- b. K(19)
- c. Al (13)
- d. Fl (9)
- e. Ar (18)

$1s^2 2s^2 2p^5$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5 4s^2$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ $1s^2 2s^2 2p^3$
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$

4. Une el ión más estable con su correspondiente configuración electrónica

Fl +3
 -2
 -1

Mg +2
 -3
 +1

Al +3
 -2
 +1

Ar +1
 -1
 0



NOMBRE: _____

5. Enlaza cada átomo con su grupo y periodo

B	p= 5	g=17
Ne	p=5	g=16
Rb	p=5	g=1
Te	p=2	g=18
I	p=2	g=13

6. Ajusta las siguientes reacciones:

- a. $\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
- b. $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{C} \rightarrow \text{CO} + \text{K}$
- c. $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$
- d. $\text{H}_2\text{O} + \text{Na} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
- e. $\text{BaO}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2$

7. Indica las masas de los siguientes átomos

- a. Un mol de NO_2 es _____ g
- b. Un mol de H_2SO_4 tiene _____ g
- c. 3 moles de HNO_3 son _____ g
- d. 138g de NO_2 son _____ moles

Datos: Masas atómicas H (1u) O (16u) N (14u) S(32)



NOMBRE: _____

7. Completa el siguiente cuadro:

ELEMENTO	Z	A	Protones	Electrones	Neutrones	carga
I	53	127		54		
S				16	32	0
Cs			55		78	+1
P	15	31		17		
Hg			80		120	0