

Nome e apelidos.....Grupo....

1.-Ao longo do traballo vas precisar ter presentes os símbolos e números de oxidación máis importantes, tanto de metais como de non metais. Anota primeiro o símbolo e valencias do oxíxeno e do hidróxeno, e completa deseguido a taboa.

**Hidróxeno:**

**Oxíxeno:**

Metais		Non metais		
Símbolos	Valencia	Símbolos	Valencia con metal ou hidróxeno	Valencia co oxíxeno

2.-Escribe a composición atómica e a configuración electrónica do oxíxeno ( $^{16}_8\text{O}$ ) e xustifica que o número de oxidación sexa **-2**.

3.-Escribe a composición atómica e a configuración electrónica do litio ( $^7_3\text{Li}$ ) e do sodio ( $^{23}_{11}\text{Na}$ ) e xustifica que o seu número de oxidación sexa **+1**.

4.-Escribe a composición atómica e a configuración electrónica do berilio ( $^8_4\text{Be}$ ) e do calcio ( $^{40}_{20}\text{Ca}$ ) e xustifica que o seu número de oxidación sexa **+2**.

5.- Escribe a composición atómica e a configuración electrónica do fluor ( $^{19}_9\text{F}$ ) e xustifica que o seu número de oxidación sexa **-1**.

6.-Completa na seguinte taboa os **óxidos** e **hidruros** do ferro:

<b>Ferro (Fe)</b>	Números de oxidación	<b>ÓXIDOS</b> (formulación)	<b>ÓXIDOS</b> (nomenclatura)
	+2		IUPAC:  STOCK:
	+3		IUPAC:  STOCK:
	Números de oxidación	<b>HIDRUROS</b> (formulación)	<b>HIDRUROS</b> (nomenclatura)
	+2		IUPAC:  STOCK:
	+3		IUPAC:  STOCK:

7.-Completa na seguinte taboa os **óxidos** e **hidruros** do xofre:

<b>Xofre (S)</b>	Números de oxidación	<b>ÓXIDOS</b> (formulación)	<b>ÓXIDOS</b> (nomenclatura)
	+2		IUPAC:  STOCK:
	+4		IUPAC:  STOCK:
	+6		IUPAC:  STOCK:
	Números de oxidación	<b>HIDRURO</b> (formulación)	<b>HIDRURO</b> (nomenclatura)
	-2		IUPAC:  STOCK:

8.-Formula os seguintes óxidos:

Óxido de cobre (II)

Óxido de magnesio

Óxido de mercurio (I)

Dióxido de estaño

Óxido de sodio

Trióxido de dinitróxeno

Óxido de prata

Dióxido de selenio

Óxido de chumbo (IV)

Heptaóxido de dicloro

Óxido de cobalto (III)

Pentaóxido de dinitróxeno

Óxido de cromo (VI)

Trióxido de diarsénico

Óxido de aluminio

Dióxido de carbono

Óxido de potasio

Monóxido de carbono

Óxido de calcio

Trióxido de dibromo

Óxido de estaño (IV)

Tróxido de xofre

Óxido de silicio

Dióxido de nitróxeno

Óxido de níquel (II)

Trióxido de telurio

9.-Formula os seguintes hidruros:

Hidruro de sodio

Clorúro de hidróxeno

Dihidruro de níquel

Amoníaco

Hidruro de estaño (II)

Bromúro de hidróxeno

Hidruro de magnesio

Trihidruro de aluminio

Hidruro de chumbo (IV)

Arsano

Trihidruro de cobalto

Ioduro de hidróxeno

Metano

Fluoruro de hidróxeno

Tetrahidruro de chumbo

Sulfuro de hidróxeno

Hidruro de calcio

Seleniuro de hidróxeno

10.- Nomea os seguintes compostos:

$N_2$

Sr

$Na_2O$

$Ni_2O_3$

$Cr_2O_3$

HCl

11.-Completa as seguintes taboas, formulando e nomeando as sales que se forman:

<b>Metal</b>	<b>Non metal</b>	<b>Formula da sal</b>	<b>Nome da sal (Stock e IUPAC)</b>
Na Nº de oxidación:+1	F Nº de oxidación:-1		
Mg Nº de oxidación:+2	S Nº de oxidación:-2		
Ag Nº de oxidación:+1	Cl Nº de oxidación:-1		
Be Nº de oxidación:+2	Br Nº de oxidación:-1		
K Nº de oxidación:+1	I Nº de oxidación:-1		
Ni Nº de oxidación:+3	Se Nº de oxidación:-2		
Ni Nº de oxidación:+2	Te Nº de oxidación:-2		
Cu Nº de oxidación:+2	Cl Nº de oxidación:-1		
Cu Nº de oxidación:+1	S Nº de oxidación:-2		
Pt Nº de oxidación:+2	F Nº de oxidación:-1		

12.-Identifica o número de oxidación de cada elemento e nomea nos dous sistemas, as seguintes sales binarias:

