
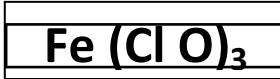
 <b>EL PILAR</b>		FORMULACIÓN INORGÁNICA 1º BAC 2º TRIMESTRE 2023-24 FÍSICA Y QUÍMICA 1º BAC X959 Página 1 de 2	CALIFICACION:
		Diócesis de Canarias. Delegación de Enseñanza. Institutos Diocesanos. Centros Concertados de ESO y BACHILLERATO	

NOMBRE: \_\_\_\_\_

PUNTUACIÓN: SE REPARTE POR IGUAL ENTRE CADA UNA DE LAS CELDAS QUE HAYA QUE CUMPLIMENTAR

FÓRMULA DE LA SAL:



NOMBRAR LA SAL

Hipoclorito férrico

EN TRADICIONAL:

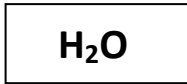
NOMBRARLA

EN ADICIÓN:

Oxidoclorato(1-) de hierro(3+)

OBTENER LA FÓRMULA DEL ÁCIDO OXOÁCIDO DEL QUE PARTE LA SAL, COMO ANHÍDRIDO CORRESPONDIENTE + AGUA:

Anhídrido + Agua = Ácido oxoácido



NOMBRE ANHÍDRIDO EN TRADICIONAL:

Anh. hipocloroso

NOMBRE OXOÁCIDO EN TRADICIONAL:

Ácido hipocloroso

NOMBRE ANHÍDRIDO EN STOCK:

Oxido de cloro (I)

NOMBRE OXOÁCIDO EN ADICIÓN:

hidroxocloro

NOMBRE ANHÍDRIDO EN EWENS-BASSET:

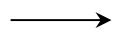
Oxido de cloro (1+)

NOMBRE OXOÁCIDO EN NOMENCLATURA DE HIDRÓGENO:

hidrogeno (oxidoclorato)

INDICAR LA DISOCIACIÓN DEL ÁCIDO DEL QUE PARTE LA SAL QUE SE MUESTRA:

Ácido



Cationes



Aniones



NOMBRAR EL CATIÓN DEL ÁCIDO EN TRADICIONAL

Hidrógeno

NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN TRADICIONAL

hipoclorito

NOMBRAR EL CATIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

hidrogeno (1+)

NOMBRAR EL ANIÓN DEL ÁCIDO EN ADICIÓN

oxidoclorato(1-)

INDICAR LA DISOCIACIÓN DE LA SAL:

Sal



Cationes



Aniones



NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL

Férrico

NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN TRADICIONAL

hipoclorito

NOMBRAR EL CATIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN

hierro(3+)

NOMBRAR EL ANIÓN DE LA SAL EN ADICIÓN

oxidoclorato(1-)



**EL PILAR**



Diócesis de Canarias. Delegación de Enseñanza. Institutos Diocesanos. Centros Concertados de ESO y BACHILLERATO

**FORMULAR Y NOMBRAR TODOS LOS ANHÍDRIDOS QUE FORMA EL ELEMENTO CENTRAL DEL OXOÁCIDO (PESO MITAD CADA CELDA QUE HAYA QUE CUMPLIMENTAR):**

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK	EWENS-BASSET
$Cl_2O$	Anh. hipocloroso	Ox. de cloro (I)	Ox. de cloro (I)
$Cl_2O_3$	" cloroso	Ox. de cloro (III)	Ox. de cloro (3+)
$Cl_2O_5$	" clórico	Ox. de cloro (V)	Ox. de cloro (5+)
$Cl_2O_7$	" perclórico	Ox. de cloro (VII)	Ox. de cloro (7+)

**FORMULAR Y NOMBRAR TODOS LOS ÓXIDOS QUE FORMA EL METAL DE LA OXOSAL (PESO MITAD CADA CELDA QUE HAYA QUE CUMPLIMENTAR):**

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK	EWENS-BASSET
$Fe_2O_2 \rightarrow FeO$	Oxido ferroso	Ox. de hierro (II)	Ox. de hierro (2+)
$Fe_2O_3$	" férrico	Ox. de hierro (III)	Ox. de hierro (3+)

**FORMULAR:**

A.- Ácido hipofosforoso <sup>¡ORTO!</sup>	$H_3PO_2$	B.- hidróxidodióxidobromo <sup>ADICIÓN</sup>	$HBrO_3$
C.- Ácido silícico	$H_2SiO_3$	D.- Clorito argéntico	$AgClO_2$
E.- Ácido perclórico	$HClO_4$	F.- Ácido hiposulfuroso	$H_2SO_2$

**NOMBRAR (EN DOS NOMENCLATURAS, distintas a la de COMPOSICIÓN):**

A.- $CaCO_3$	Carbonato de calcio (TRAB)	trioxido carbonato (2-) de calcio (ANIC)
B.- $HClO$	ácido hipocloroso (TRAB)	hidrógeno (oxi)clorato (DE HIDRÓG) / hidroxido cloro (ADICIÓN)
C.- $NaOH$	hidróxido de sodio (TRAB)	hidroxido de sodio (STOCK) / hidroxido de sodio (1+) (E-W)
D.- $H_2SO_3$	ácido sulfuroso (TRAB)	dihidrógeno (trioxido sulfato) (DE HIDRÓG) / dihidroxido oxido azufre (ADICIÓN)