



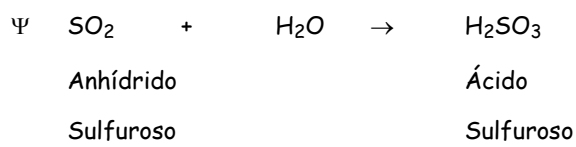
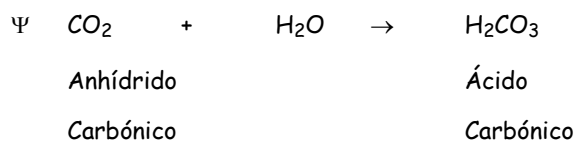
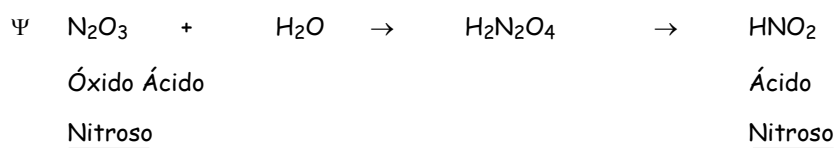
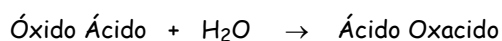
RECURSOS DIDÁCTICOS

TERCERO DE SECUNDARIA

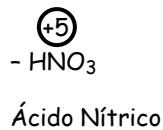
QUÍMICA

NOMENCLATURA INORGÁNICA III

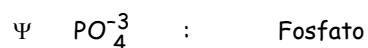
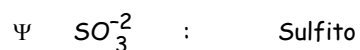
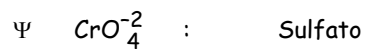
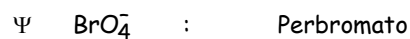
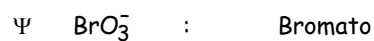
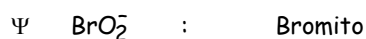
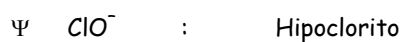
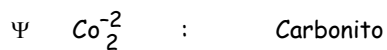
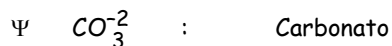
ÁCIDOS OXÁCIDOS (OXIÁCIDOS)



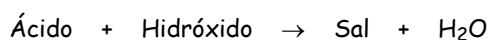
Ψ Nombrar:



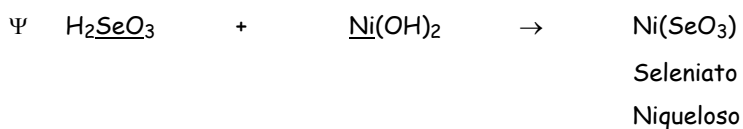
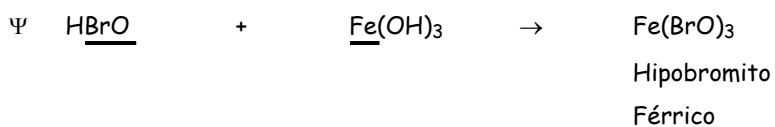
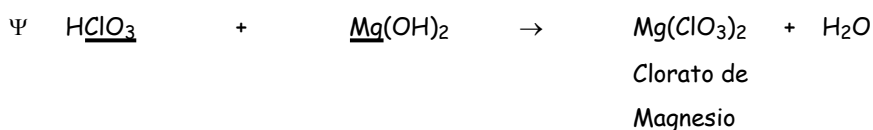
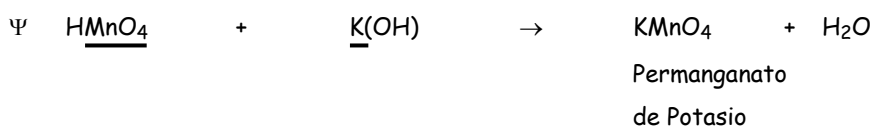
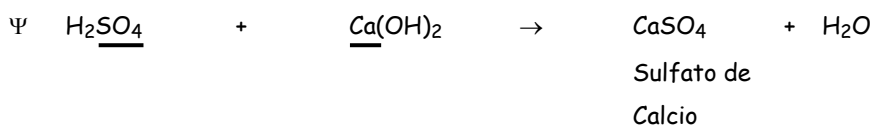
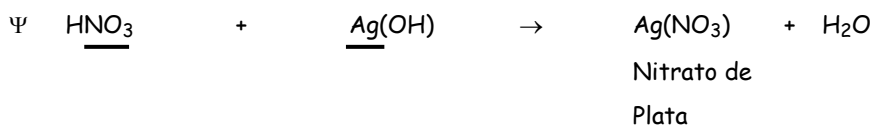
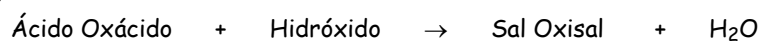
RADICALES AMIOMICOS

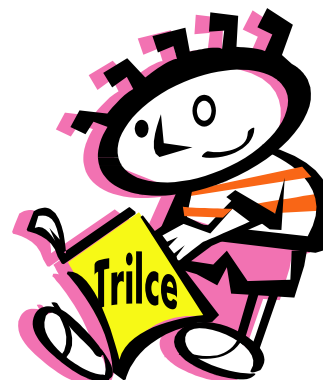
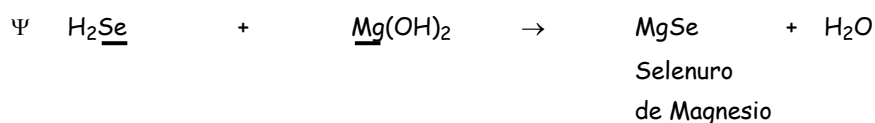
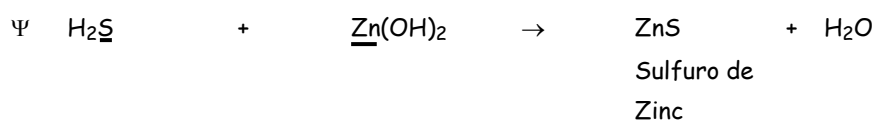
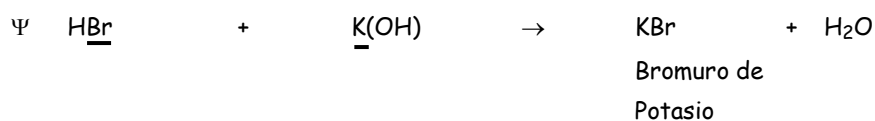
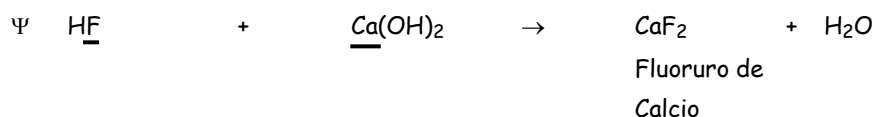
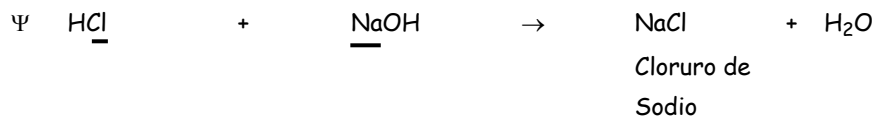
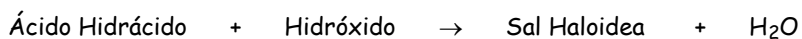


FUNCIÓN SAL



SALES OXISALES



SALES HALOIDEAS**EJERCICIOS DE APLICACIÓN**

1. Nombrar: HNO_2

- a) Ácido Nitroso
- b) Ácido Nítrico
- c) Ácido Hiponitroso
- d) Ácido Pernítrico
- e) Ácido Hiponítrico

2. Nombrar: HBrO_4

- a) Ácido Brómico
- b) Ácido Perbrómico
- c) Ácido Bromoso
- d) Ácido Hipobromoso
- e) Ácido Perbromoso

3. Nombrar: H_2TeO_3

- a) Ácido Teluroso
- b) Ácido Hipoteluroso
- c) Ácido Telúrico
- d) Ácido Hipotelúrico
- e) Ácido Perteluroso

4. Nombrar: H_3BO_3

- a) Ácido de Boro
- b) Ácido Boroso
- c) Ácido Bórico
- d) Ácido Perbórico
- e) Ácido Hipoboroso

5. Formular: Ácido Perclórico

- a) HClO_4 b) HClO_3 c) HClO_2
 d) HClO e) HClO_5

6. Formular: Ácido Hipocloroso

- a) HClO b) HClO_2 c) HClO_3
 d) HClO e) H_2ClO

7. Formular: Ácido Iodoso

- a) HIO b) HIO_2 c) HIO_3
 d) HIO_4 e) H_2IO

8. Nombrar el anión: $(\text{SO}_4)^{-2}$

- a) Sulfito d) Persulfato
 b) Sulfato e) Sulfuroso
 c) Hiposulfito

9. El anión carbonato es:

- a) CO^- b) CO_2^- c) CO^-
 d) CO_3^- e) C_2O_3^-

10. El anión permanganato es:

- a) MnO^- b) Mn_2O_3^- c) MnO_3^-
 d) MnO_4^- e) MnO_2^-

11. El anión fosfato es:

- a) PO_2^{-2} b) PO_3^{-3} c) PO_2^{-3}
 d) PO_4^{-3} e) PO_4^{-2}

12. Nombrar: $\text{Cu}(\text{SO}_4)$

- a) Sulfito Cuproso
 b) Sulfato Cúprico
 c) Sulfito Cuproso
 d) Sulfito Cupraso
 e) Hiposulfato cuproso

13. Nombrar: $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$

- a) Nitrito de Hierro
 b) Nitrato Ferroso
 c) Nitrito Férrico
 d) Nitrato Férrico
 e) Nitrato Perferroso

14. Formular Carbonato Auroso:

- a) AuO_2 b) $\text{Au}_2(\text{CO}_3)$ c) $\text{Au}(\text{CO})_3$
 d) $\text{Au}_2(\text{CO}_3)_3$ e) $\text{Au}_2(\text{CO}_2)_3$

15. Una Sal Haloide es :

- a) HI b) H_2SeO_3 c) NaCl
 d) HCl e) NiCO_3

TAREA DOMICILIARIA N° 7

1. Nombrar: HIO_4

- a) Ácido Iodoso
 b) Ácido Peryódico
 c) Ácido Iodico
 d) Ácido Hipoyodoso
 e) Ácido Peryodoso

2. Nombrar: H_2TeO_3

- a) Ácido Telurhídrico
 b) Ácido Teluroso
 c) Ácido Hipoteluroso
 d) Ácido Pertelúrico
 e) Ácido Telúrico

3. Nombrar: H_2SO_2

- a) Ácido Sulfhídrico
 b) Ácido Sulfuroso
 c) Ácido Hiposulfuroso
 d) Ácido Sulfúrico
 e) Ácido Persulfúrico

4. Nombrar: HNO

- a) Ácido Hiponitroso
- b) Ácido Nitroso
- c) Ácido Nítrico
- d) Ácido Pernítrico
- e) Ácido Hiponítrico

5. Formular: Ácido Carbonoso

- a) H_2CO_2
- b) H_2CO_3
- c) HCO_2
- d) HCO_3
- e) H_2CO

6. Formular: Ácido Selénico

- a) $HSeO_3$
- b) H_2SeO_3
- c) H_2SeO_2
- d) $HSeO_2$
- e) H_2SeO

7. Formular: Ácido Crómico

- a) $H_2Cr_2O_7$
- b) H_2CrO_4
- c) $HCrO_2$
- d) $HCrO_3$
- e) $H_2Cr_2O_5$

8. Nombrar: MnO_3^{2-}

- a) Manganito
- b) Manganato
- c) Manganoso
- d) Permanganaso
- e) Permanganito

9. El anión clorito es:

- a) ClO^-
- b) ClO_2^-
- c) ClO_3^-
- d) ClO_4^-
- e) ClO_5^-

10. El anión peryodato es:

- a) IO^-
- b) IO_2^-
- c) IO_3^-
- d) IO_4^-
- e) IO_5^-

11. El anión bromito es:

- a) $Br_2O_3^-$
- b) BrO_3^-
- c) $Br_2O_4^-$
- d) BrO_2^-
- e) BrO^-

12. Nombrar: $Ag(NO_2)$

- a) Nitrato de Plata
- b) Hiponitrato Platoso
- c) Nitrito de Plata
- d) Nitrito Platoso
- e) Nitrato Platinico

13. Nombrar: $Fe_2(SO_3)_3$

- a) Sulfato Ferroso
- b) Sulfito Ferroso
- c) Sulfito Férrico
- d) Hiposulfito Férrico
- e) Sulfato Férrico

14. Formular: Bromuro de Calcio

- a) $CaBr$
- b) Ca_2Br
- c) $CaBr_2$
- d) Ca_2Br_3
- e) Ca_3Br_2

15. Formular: Sulfuro de Sodio

- a) Na_2S
- b) NaS
- c) Na_2S_3
- d) Na_3S_2
- e) NaS_2

