

33. Anomena segons la nomenclatura d'oxidació.

- a)** MnS_2 : sulfur de manganès(IV)
- b)** PbO : òxid de plom(II)
- c)** Na_2CO_3 : carbonat de sodi
- d)** FeI_3 : iodur de ferro(III)
- e)** CdCl_2 : clorur de cadmi
- f)** $(\text{NH}_4)_2\text{S}$: sulfur d'amoni, sulfur d'azani
- g)** V_2S_5 : sulfur de vanadi (V)
- h)** CO_2 : òxid de carboni (IV)
- i)** CsBrO_4 : perbromat de cesi
- j)** H_2SO_4 : àcid sulfúric
- k)** Ti_2O_3 : òxid de titani(III)
- l)** AlH_3 : hidrur d'alumini
- m)** KCl : clorur de potassi
- n)** BeH_2 : hidrur de beril·li
- o)** H_2Se : àcid selenhídric
- p)** $\text{Pd}(\text{NO}_3)_2$: nitrat de pal·ladi(II)
- q)** As_2Se_3 : selenur d'arseni(III)
- r)** Rb_2O_2 : peròxid de rubidi, diòxid(2-) de rubidi
- s)** MgO : òxid de magnesi
- t)** FeBr_3 : bromur de ferro(III)
- u)** SrO : òxid d'estronci
- v)** HBr : bromur d'hidrogen
- w)** $\text{Ca}(\text{H}_2\text{BO}_3)_2$: dihidrogenborat de calci
- x)** BeS_2O_5 : disulfít de beril·li
- y)** HgH_2 : hidrur de mercuri(II)
- z)** Br_2 : dibrom

34. Formula:

- a)** Diiodur de plom: PbI_2
- b)** Triòxid de diferro: Fe_2O_3
- c)** Nitrat de calci: $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- d)** Clorur de coure(II): CuCl_2
- e)** Selenur de potassi: K_2Se
- f)** Àcid perclòric: HClO_4
- g)** Nitrur d'alumini: AlN
- h)** Hidrur de sodi: NaH
- i)** Hidrur d'estany (II): SnH_2
- j)** Carbur de beril·li: Be_2C
- k)** Àcid sulfhídric: $\text{H}_2\text{S}_{(\text{aq})}$
- l)** Triòxid de sofre: SO_3
- m)** Sulfur de wolframi (VI): WS_3
- n)** Hidrur de fòsfor (III): PH_3
- o)** Pentasulfur de divanadi: V_2S_5
- p)** Fluorur de calci: CaF_2

- q)** Hidròxid de bari: $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- r)** Hidròxid de ferro(III): $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- s)** Bromur de platí(II): PtBr_2
- t)** Àcid clorhídric: $\text{HCl}_{(\text{aq})}$
- u)** Àcid carbònic: H_2CO_3
- v)** Òxid de magnesi: MgO
- w)** Sulfur de zenc: ZnS
- x)** Hidrur de liti: LiH
- y)** Hidròxid d'amoni: NH_4OH
- z)** Bromur de cadmi: CdBr_2

35. Copia la taula següent i completa-la:

Fórmula	Nomenclatura prefixos multiplicadors	Nomenclatura nombre d'oxidació	Nomenclatura amb nombre de càrrega
PbBr_4	tetrabromur de plom	bromur de plom(IV)	bromur de plom(4+)
CuS	sulfur de coure	sulfur de coure(II)	sulfur de coure(2+)
TiCl_2	diclorur de titani	clorur de titani(II)	clorur de titani(2+)
CaF_2	difluorur de calci	fluorur de calci	fluorur de calci
VI_5	pentaïodur de vanadi	iodur de vanadi(V)	iodur de vanadi(5+)
K_2Se	selenur de dipotassi	selenur de potassi	selenur de potassi
CrI_3	triïodur de crom	iodur de crom(III)	iodur de crom(3+)
FeF_2	difluorur de ferro	fluorur de ferro(II)	fluorur de ferro(2+)
Li_3N	nitrur de triliti	nitrur de liti	nitrur de liti

36. Anomena els següents compostos:

- a)** HClO : àcid hipoclorós
- b)** SnO_2 : òxid d'estany (IV)
- c)** FeSO_3 : sulfit de ferro (II)
- d)** Cs_3N : nitrur de cesi
- e)** CaCrO_4 : cromat de calci
- f)** BaS : sulfur de bari
- g)** H_3PO_4 : àcid fosfòric
- h)** K_2CrO_4 : cromat de potassi
- i)** CsH : hidrur de cesi
- j)** $\text{Zn}(\text{OH})_2$: hidròxid de zinc
- k)** Co_2O_3 : òxid de cobalt(III)
- l)** LiH : hidrur de liti
- m)** ZnCl_2 : clorur de zinc
- n)** NaOH : hidròxid de sodi
- o)** $\text{Ca}(\text{OH})_2$: hidròxid de calci
- p)** CsNO_2 : nitrit de cesi
- q)** Na_2O : monòxid de disodi

- r)** **Pb(OH)₂**: hidròxid de plom(II)
- s)** **SnI₄**: iodur d'estany(IV)
- t)** **Cr₂S₃**: sulfur de crom(III)
- u)** **H₂S₂O₇**: àcid disulfúric
- v)** **NH₄Cl**: clorur d'amoni, clorur d'azani
- w)** **AsH₃**: hidrur d'arsènic(III)
- x)** **NaH**: hidrur de sodi
- y)** **PbI₄**: iodur de plom(IV)
- z)** **Fe₂O₃**: òxid de ferro(III)