

Solución a las actividades:

IONES

Nº1. Formula los siguientes iones:

- a) Catión bario: Ba^{+2}
- b) Anión nitruro: N^{-3}
- c) Catión oro (III): Au^{+3}
- d) Anión seleniuro: Se^{-2}
- e) Catión cromo (II): Cr^{+2}
- f) Catión potasio: K^{+}
- g) Anión yoduro: I^{-}
- h) Anión fosfuro: P^{-3}
- i) Catión radio: Ra^{+2}
- j) Catión francio: Fr^{+}

Nº2. Nombra los siguientes iones:

- a) Rb^{+} : catión rubidio
- b) F^{-} : anión fluoruro
- c) Be^{+2} : catión berilio
- d) Mn^{+7} : catión manganeso (VII)
- e) Te^{-2} : anión telururo
- f) Br^{-} : anión bromuro
- g) Zn^{+2} : catión cinc
- h) Ag^{+} : catión plata
- i) Te^{-2} : anión telururo
- j) Pb^{+2} : catión plomo (II)

HIDRUIROS METÁLICOS

Nº1. Formula los siguientes compuestos:

- a) Dihidruro de plomo: PbH_2
- b) Hidruro de hierro (III): FeH_3
- c) Hidruro auroso: AuH
- d) Trihidruro de níquel: NiH_3
- e) Monohidruro de sodio: NaH
- f) Hidruro bórico: BaH_2
- g) Dihidruro de cobre: CuH_2
- h) Hidruro de oro (III): AuH_3
- i) Hidruro de litio: LiH
- j) Hidruro plumboso: PbH_2

Nº2. Nombra los siguientes compuestos, utilizando las tres nomenclaturas estudiadas:

- a) KH: (mono)hidruo de potasio/hidruo de potasio/hidruo potásico
- b) SrH₂: dihidruo de estroncio/hidruo de estroncio/hidruo estróncico
- c) CoH₃: trihidruo de cobalto/hidruo de cobalto (III)/hidruo cobáltico
- d) SbH₅: pentahidruo de antimonio/hidruo de antimonio (v)/hidruo antomónico
- e) FeH₂: dihidruo de hierro/hidruo de hierro (II)/hidruo ferroso
- f) AgH: hidruo de plata/hidruo de plata/hidruo argéntico
- g) CaH₂: dihidruo de calcio/hidruo de calcio/hidruo cálcico
- h) AlH₃: trihidruo de aluminio/hidruo de aluminio/hidruo alumínico
- i) SnH₄: tetrahidruo de estaño/hidruo de estaño (IV)/hidruo estámnico
- j) PoH₆: hexahidruo de polonio/hidruo de polonio (VI)/hidruo polónico

HIDRÓGENO Y ELEMENTOS NO METÁLICOS

Nº1. Formula los siguientes compuestos:

- a) Tetrahidruo de silicio: SiH₄
- b) Borano: BH₃
- c) Trihidruo de nitrógeno: NH₃
- d) Bromuro de hidrógeno: HBr
- e) Ácido telurhídrico: H₂Te
- f) Trihidruo de arsénico: AsH₃
- g) Fosfano: PH₃
- h) Trihidruo de antimonio: SbH₃
- i) Ácido yodhídrico: HI
- j) Cloruro de hidrógeno: HCl

Nº2. Nombra los siguientes compuestos utilizando las dos nomenclaturas estudiadas:

- a) HBr: bromuro de hidrógeno/ácido bromhídrico
- b) NH₃: trihidruo de nitrógeno/amoniaco, azano
- c) CH₄: tetrahidruo de carbono/metano
- d) H₂Se: seleniuro de (di)hidrógeno/ácido selenhídrico
- e) SbH₃: trihidruo de antimonio/estibano
- f) HI: yoduro de hidrógeno/ ácido yodhídrico
- g) H₂Te: telururo de (di)hidrógeno/ácido telurhídrico
- i) HF: fluoruro de hidrógeno/ácido fluorhídrico
- j) AsH₃: trihidruo de arsénico/ arsano