

16. a) Mn_2O_6 , hexaòxid de dimanganès; b) ZnO_2 , peròxid de zinc; c) SrO_2 , diòxid d'estronci; d) Rb_2O_2 , peròxid de rubidi; e) PtO_4 , tetraòxid de platí; f) Cu_2O_2 , peròxid de coure(I)

Pàgina 16

17. a) 3+, trihidròxid d'alumini, hidròxid d'alumini; b) 1+, hidròxid de cesi, hidròxid de cesi; c) 2+, dihidròxid de ferro, hidròxid de ferro(II); d) 1+, hidròxid d'amoni, hidròxid d'amoni; e) 2+, dihidròxid de platí, hidròxid de platí(II); f) 3+, trihidròxid de bismut, hidròxid de bismut(III)
18. a) $Mg(OH)_2$, hidròxid de magnesi; b) $Fe(OH)_3$, trihidròxid de ferro; c) $Co(OH)_3$, hidròxid de cobalt(III); d) $Ba(OH)_2$, dihidròxid de bari; e) $Mn(OH)_2$, hidròxid de manganès(II); f) $CuOH$, monohidròxid de coure
19. a) hidròxid de ferro(II), cal especificar el nombre d'oxidació del ferro; b) NH_4OH , l'amoni és l'ió positiu; c) $Sr(OH)_2$, el S no és metall i no forma hidròxids; d) hidròxid d'argent, el nombre d'oxidació de l'argent és (+1); e) $TlOH$ o $Tl(OH)_3$, el Tl només actua amb nombres d'oxidació (+1) i (+3); f) hidròxid de cesi, el cesi només té un nombre d'oxidació

Pàgina 19

20. a) (+5), àcid nítric; b) (+2), àcid hiposeleniós; c) (+6), àcid cròmic; d) (+4), àcid carbònic; e) (+5), àcid fosfòric; f) (+7), àcid perclòric; g) (+7), àcid permangànic; h) (+3), àcid iodós; i) (+4), àcid tel-lurós; j) (+3), àcid bòric
21. a) (+2), H_2SO_2 ; b) (+5), H_3AsO_4 ; c) (+2), H_2TeO_2 ; d) (+5), $HClO_3$; e) (+6), H_2MnO_4 ; f) (+6), H_2SeO_4 ; g) (+7), HIO_4 ; h) (+6), $H_2Cr_2O_7$; i) (+4), H_2SO_3 ; j) (+3), H_3PO_3
22. a) $HClO_2$ àcid clorós, el nom no correspon a la fórmula; b) H_2SO_3 àcid sulfurós, el sofre actua amb un nombre d'oxidació parell i el nombre d'hidrògens ha de ser parell; c) $HClO_3$ àcid clòric, el clor forma àcids amb un sol hidrogen; d) H_3PO_4 àcid fosfòric, el fòsfor forma àcids amb tres hidrògens; e) H_2SeO_4 àcid selènic, sobra el prefix *per-*; f) H_3BO_3 àcid bòric, el bor forma àcids amb tres hidrògens

Pàgina 20

23. a) (+5), hidrogen(trioxidnitrat); b) (+2), dihidrogen(dioxidselenat); c) (+5), hidrogen(trioxidbromat); d) (+6), dihidrogen(tetraoxidsulfat); e) (+6), dihidrogen(tetraoxidcromat); f) (+4), dihidrogen(trioxidcarbonat); g) (+5), trihidrogen(tetraoxidfosfat); h) (+7), hidrogen(tetraoxidclorat); i) (+7), hidrogen(tetraoxidmanganat); j) (+3), hidrogen(dioxidiodat)
24. a) $HClO_3$; b) HIO_4 ; c) H_2SeO_4 ; d) H_3AsO_4 ; e) HIO ; f) H_2SO_2 ; g) HNO_2 ; h) $H_2Cr_2O_7$; i) H_3PO_3

Pàgina 23

25. a) Pb^{2+} , plom(II), NO_3^- , nitrat, nitrat de plom(II); b) Na^+ , sodi, HSO_4^- , hidrogensulfat, hidrogensulfat de sodi; c) Na^+ , sodi, $H_2PO_4^-$, dihidrogenfosfat, dihidrogenfosfat de sodi; d) Zn^{2+} , zinc, SO_3^{2-} , sulfit, sulfit de zinc; e) K^+ , potassi, $Cr_2O_7^{2-}$, dicromat, dicromat de potassi; f) Li^+ , liti, MnO_4^- , permanganat, permanganat de liti; g) Au^{3+} , or(III), BrO_3^- , bromat, bromat d'or(III); h) Co^{3+} , cobalt(III), HCO_3^- , hidrogencarbonat, hidrogencarbonat de cobalt(III)

Pàgina 24

26. a) Pb^{2+} , plom(2+), NO_3^- , trioxidnitrat(1-), bis(trioxidnitrat) de plom(II); b) Ag^+ , argent(1+), CrO_4^{2-} , tetraoxidcromat(2-), tetraoxidcromat de diargent; c) Na^+ , sodi(1+), HSO_4^- , hidrogen(tetraoxidsulfat)(1-), hidrogen(tetraoxidsulfat) de sodi; d) Na^+ , sodi(1+), $H_2PO_4^-$, dihidrogen(tetraoxidfosfat) (1-), dihidrogen(tetraoxidfosfat) de sodi; e) Zn^{2+} , zinc(2+), SO_3^{2-} , trioxidsulfat(2-), trioxidsulfat de zinc; f) K^+ , potassi(1+), $Cr_2O_7^{2-}$, heptaoxiddicromat(2-), heptaoxiddicromat de dipotassi; g) Li^+ , liti(1+), MnO_4^- , tetraoxidmanganat(1-), tetraoxidmanganat de liti; h) Au^{3+} , or(3+), BrO_3^- , trioxidbromat(1-), tris(trioxidbromat) d'or; i) Cr^{3+} , crom(3+), NO_2^- , dioxidnitrat(1-), tris(dioxidnitrat) de crom; j) Ni^{3+} , níquel(3+), BO_3^{3-} , trioxidborat(3-), trioxidborat de níquel; k) NH_4^+ , amoni(1+), NO_3^- , trioxidnitrat(1-), trioxidnitrat d'amoni; l) Co^{3+} , cobalt(3+), HCO_3^- , hidrogen(trioxidcarbonat)(1-), tris[hidrogen(trioxidcarbonat)] de cobalt; m) Mg^{2+} , magnesi(2+), MnO_4^{2-} , tetraoxidmanganat(2-), tetraoxidmanganat de magnesi; n) Cd^{2+} , cadmi(2+), ClO^- , oxidclorat(1-), bis(oxidclorat) de cadmi

Pàgina 25

27. a) diclorur de calci—amoníac (1/8); b) triclorur de bismut—pentaclorur de fòsfor (1/3); c) $BF_3 \cdot 2H_2O$; d) sulfat de ferro(II)—aigua (1/7) o sulfat de ferro(II) heptahidratat; e) sulfat de sodi—aigua (1/4) o sulfat de sodi tetrahidratat; f) $AlCl_3 \cdot 3H_2O$

Pàgina 26

28. a) hidrur de potassi, hidrur de potassi; b) CsI , iodur de cesi; c) TiH_3 , trihidrur de titani; d) diclorur d'estronci, clorur d'estronci; e) HCl , clorur d'hidrogen; f) $GaAs$, arsenur de gal·li; g) nitrur de triliti, nitrur de liti; h) tetrafluorur de carboni, fluorur de carboni(IV); i) PbI_2 , diiodur de plom; j) H_2Se , selenur de dihidrogen
29. a) $PbCl_2$, clorur de fòsfor(V); b) $SbCl_3$, triclorur d'antimoni; c) triiodur d'escandi, iodur d'escandi; d) $AgBr$, bromur d'argent; e) $HgCl_2$, diclorur de mercuri; f) difosfur de trizinc, fosfur de zinc; g) $CdTe$, tel-lurur de cadmi; h) $PtBr_2$, dibromur de platí; i) selenur de disodi, selenur de sodi; j) $AuCl_3$, clorur d'or(III)
30. a) H_2Te , tel-lurur de dihidrogen; b) carbur de silici, carbur de silici(IV); c) $CaBr_2$, bromur de calci; d) Ag_3P , fosfur de triargent; e) arsenur de níquel, arsenur de níquel(III); f) Sb_2S_3 , sulfur d'antimoni(III); g) BiH_3 , trihidrur de bismut; h) IF_7 , fluorur de iode(VII); i) sulfur de dihidrogen, sulfur d'hidrogen; j) CuH_2 , sulfur de coure(II)

Pàgina 27

31. a) monòxid de ferro, òxid de ferro(II); b) Cr_2O_3 , òxid de crom(III); c) HgO , monòxid de mercuri; d) diòxid de diliti, peròxid de liti; e) MgO_2 , peròxid de magnesi; f) Al_2O_6 , hexaòxid de dialumini; g) N_2O_5 , òxid de nitrogen(V); h) diòxid de sofre, òxid de sofre(IV); i) CO , òxid de carboni(II); j) SeO_3 , triòxid de seleni
32. a) diclorur de trioxigen,-; b) MnO_2 , òxid de manganès(IV); c) P_2O_5 , pentaòxid de difòsfor; d) triòxid de crom, òxid de crom(VI); e) O_3 , -; f) SnO_4 , tetraòxid d'estany; g) diòxid de dihidrogen, peròxid d'hidrogen; h) Li_2O_2 , peròxid de liti; i) TiO , monòxid de titani; j) diòxid de silici, òxid de silici(IV)