IONES

1) Formula los siguientes iones: a) catión calcio; b) catión aluminio; c) ion germanio(II); d) ion cobalto(III); e) catión platino(IV); f) catión litio

2) Formula los siguientes iones: a) catión cadmio; b) ion hierro(II); c) ion cromo(VI); d) anión sulfuro; e) ion estroncio; f) anión bromuro

3) Formula los siguientes iones: a) ion sodio; b) ion galio; c) catión plomo(II);d) ion nitruro; e) ion manganeso(VII); f) catión berilio

4) Formula los siguientes iones: a) catión platino(IV); b) anión seleniuro; c) anión fosfuro; d) catión rubidio; e) anión cloruro; f) catión estaño(IV)

5) Formula los siguientes iones: a) ion magnesio; b) catión níquel(III); c) catión plata; d) ion manganeso(II); e) ion hidruro; f) catión potasio

6) Nombra los siguientes iones: a) Mn^{2+}; b) Fe^{2+}; c) Na^{+}; d) Ca^{2+}; e) Co^{2+}; f) Co^{4+}

7) Nombra los siguientes iones: a) Al^{3+}; b) Cl^{-}; c) N^{3-}; d) Sb^{3+}; e) Ga^{3+}; f) Cr^{2+}

8) Nombra los siguientes iones: a) Hg^{2+}; b) Fe^{3+}; c) K^{+}; d) In^{3+}; e) I^{-}; f) Ag^{+}

9) Nombra los siguientes iones: a) Pt^{4+}; b) Au^{+}; c) O^{2-}; d) S^{2-}; e) Br^{-}; f) Cr^{7+}

COMBINACIONES BINARIAS CON OXÍGENO

10) Formula los siguientes óxidos: a) óxido de litio; b) óxido de cobre(II); c) óxido de cinc; d) dióxido de azufre; e) dibromuro de pentaoxígeno; f) Trióxido de dialuminio

11) Formula los siguientes óxidos: a) óxido de mercurio (I); b) óxido de plata; c) óxido de oro(III);d) trióxido de dihierro; e) óxido de nitrógeno(III); f) óxido de estaño(IV)

12) Formula los siguientes óxidos: a) dicloruro de trioxígeno; b) trióxido de cromo; c) pentaóxido de diantimonio; d) dibromuro de heptaoxígeno; e) óxido de boro; f) óxido de cadmio

13) Formula los siguientes óxidos: a) óxido de hierro(II);b) trióxido de difósforo; c) dicloruro de oxígeno; d) óxido de platino(IV); e) dibromuro de oxígeno; f) óxido de potasio

14) Formula los siguientes óxidos: a) óxido de calcio; b) óxido cobre(I); c) dicloruro de heptaoxígeno; d) óxido de azufre(VI); e) pentaóxido de dinitrógeno; f) óxido de plomo(IV)

15) Nombra los siguientes óxidos: a) CuO; b) PdO; c) O_7Cl_2; d) SO_3; e) Ni_2O_3; f) K_2O

16) Nombra los siguientes óxidos: a) Au_2O_3; b) MnO_2; c) P_2O;d) SeO_3; e) Hg_2O; f) CaO

17) Nombra los siguientes óxidos: a) Na_2O; b) O_5I_2; c) TeO_2; d) Fe_2O_3; e) P_2O_5; f) Ga_2O_3

18) Nombra los siguientes óxidos: a) Au_2O; b) CoO; c) CrO_3; d) BaO; e) Cs_2O; f) BeO

19) Nombra los siguientes óxidos: a) K_2O; b) Fe_2O_3; c) OCl_2; d) SO_2; e) O_3Br_2; f) P_2O_5

20) Nombra los siguientes peróxidos: a) BaO_2; b) Na_2O_2; c) CaO_2; d) H_2O_2; e) K_2O_2; f) Ag_2O_2

COMBINACIONES BINARIAS CON HIDRÓGENO

21) Formula los siguientes compuestos del hidrógeno: a) hidruro de cadmio; b) hidruro de plata; c) trihidruro de boro; d) fosfano; e) hidruro de berilio; f) hidruro de aluminio

22) Formula los siguientes compuestos del hidrógeno: a) hidruro de cobre(II); b) amoniaco; c) fluoruro de hidrógeno; d) ácido fluorhídrico; e) dihidruro de magnesio; f) hidruro de calcio

23) Formula los siguientes compuestos del hidrógeno: a) hidruro de estaño(IV); b) trihidruro de bismuto; c) cloruro de hidrógeno; d) seleniuro de hidrógeno; e) hidruro de plata; f) estibano

24) Formula los siguientes compuestos del hidrógeno: a) hidruro de sodio; b) tetrahidruro de plomo; c) hidruro de magnesio; d) sulfuro de hidrógeno; e) hidruro de estaño(IV); f) hidruro de estroncio

25) Formula los siguientes compuestos del hidrógeno: a) hidruro de germanio(II); b) tetrahidruro de germanio; c) ácido clorhídrico; d) hidruro de potasio; e) yoduro de hidrógeno; f) hidruro de litio

26) Nombra los siguientes compuestos del hidrógeno: a) BaH_2; b) CoH_3; c) GeH_4; d) ZnH_2; e) PtH_4; f) CsH

27) Nombra los siguientes compuestos del hidrógeno: a) BeH_2;b) NH_3; c) HCl; d) H_2S; e) BiH_5; f) CuH

28) Nombra los siguientes compuestos del hidrógeno: a) PH_3; b) BH_3; c) HBr; d) RaH_2; e) HI; f) LiH

29) Nombra los siguientes compuestos del hidrógeno: a) SiH_4 ;b) AlH_3; c) SnH_2; d) CuH_2; e) HF; f) MgH_2

OTRAS COMBINACIONES BINARIAS

30) Formula los siguientes compuestos binarios: a) cloruro de litio; b) óxido de bario; c) sulfuro de plomo(II); d) yoduro de cobalto(III); e) fluoruro de fósforo(III); f) sulfuro de calcio

31) Formula los siguientes compuestos binarios: a) sulfuro de potasio; b) óxido de mercurio(I); c) yoduro de hierro(III); d) tricloruro de antimonio; e) bromuro de hidrógeno; f) óxido de estaño(IV)

32) Formula los siguientes compuestos binarios: a) óxido de magnesio; b) hidruro de calcio; c) cloruro de cobre(I); d) pentabromuro de yodo; e) tetracloruro de carbono; f) cloruro de sodio

33) Formula los siguientes compuestos binarios: a) bromuro de cobre(II); b) tetrafluoruro de azufre; c) tribromuro de boro; d) pentafluoruro de bromo; e) cloruro de aluminio; f) hidruro de litio

34) Formula los siguientes compuestos binarios: a) óxido de aluminio; b) seleniuro de plomo(IV); c) sulfuro de cadmio; d) bromuro de azufre(VI); e) cloruro de antimonio(V); f) óxido de berilio

35) Formula los siguientes compuestos binarios: a) bromuro de berilio; b) óxido de calcio; c) sulfuro de estroncio; d) cloruro de estaño(II); e) sulfuro de cinc; f) bromuro de litio

36) Nombra los siguientes compuestos binarios: a) BeO; b) CaI_2; c) $GeBr_2$; d) ZnS; e) $CdCl_2$; f) CsBr

37) Nombra los siguientes compuestos binarios: a) KCl; b) HgH; c) FeS; d) PbS; e) Fe_2O_3; f) AlH_3

38) Nombra los siguientes compuestos binarios: a) SrS; b) GeI_4; c) $CuBr_2$; d) PF_3; e) $SbCl_3$; f) MgH_2

39) Nombra los siguientes compuestos binarios: a) Na_2O; b) Mn_2O_3; c) HCl; d) H_2Te; e) CuO; f) ZnI_2

40) Nombra los siguientes compuestos binarios: a) MgI_2; b) ZnO; c) CuCl; d) AgI; e) BaO; f) LiH

HIDRÓXIDOS

41) Formula los siguientes hidróxidos: a) hidróxido de litio; b) hidróxido de calcio; c) trihidróxido de aluminio; d) dihidróxido de hierro; e) hidróxido de cobre(I); f) hidróxido de cinc

42) Nombra los siguientes hidróxidos: a) $Cd(OH)_2$; b) $Pb(OH)_4$; c) $AgOH$; d) $Ni(OH)_3$; e) $Cr(OH)_3$; f) $Pt(OH)_2$

OXOÁCIDOS

43) Formula los siguientes ácidos: a) ácido clórico; b) ácido hipobromoso; c) ácido yodoso; d) ácido sulfuroso; e) ácido nitroso; f) ácido peryódico

44) Formula los siguientes ácidos: a) ácido perbrómico; b) ácido selenioso; c) ácido nítrico; d) ácido brómico; e) ácido cloroso; f) ácido hipocloroso

45) Formula los siguientes ácidos: a) ácido selénico; b) ácido yódico; c) ácido sulfúrico; d) ácido nitroso; e) ácido telúrico; f) ácido brómico

46) Nombra los siguientes ácidos: a) HNO_2; b) HIO; c) $HClO_2$; d) HIO_4; e) HNO_2; f) H_2SO_3

47) Nombra los siguientes ácidos: a) H_2SO_4; b) HIO_3; c) $HBrO_3$; d) H_2CO_3; e) H_2SeO_4; f) HNO_3

OTROS OXOÁCIDOS (con prefijos meta- y orto-, di- o piro-)

48) Formula los siguientes ácidos: a) Ácido crómico; b) Ácido permangánico; c) Ácido disulfúrico; d) Ácido fosfórico; e) Ácido metabórico; f) Ácido pirofosfórico

49) Formula los siguientes ácidos: a) Ácido pirosulfúrico; b) Ácido silícico; c) Ácido ortoantimónico; d) Ácido selenioso; e) Ácido arsenioso; f) Ácido metasilícico

50) Nombra los siguientes ácidos: a) $H_2Cr_2O_7$; b) H_3BO_3; c) $H_4P_2O_7$; d) HPO_3; e) H_2CrO_4; f) HIO_3

51) Nombra los siguientes ácidos: a) $H_4As_2O_5$; b) H_3PO_3; c) HPO_3; d) $HSbO_3$; e) $H_2S_2O_7$; f) HPO_2

ANIONES POLIATÓMICOS

52) Formula los siguientes iones: a) ion nitrato; b) ion fosfito; c) ion sulfito; d) ion perclorato; e) ion hipoyodito; f) ion carbonato

53) Formula los siguientes iones: a) ion nitrito; b) ion sulfato; c) ion clorito; d) ion bromato; e) ion peryodato; f) ion fosfato

54) Nombra los siguientes iones: a) BrO_3^-; b) NO_2^-; c) CO_3^{2-}; d) PO_4^{3-}; e) SO_4^{2-} ; f) IO_2^-

55) Nombra los siguientes iones: a) SO_3^{2-} ; b) IO_4^-; c) BrO^-; d) SiO_4^{4-}; e) NO_3^-; f) ClO^-

OTROS ANIONES POLIATÓMICOS

56) Formula los siguientes aniones: a) Perbromato; b) Selenito; c) Monohidrogenofosfato; d) Carbonato; e) Nitrito; f) Hidrogenosulfito

57) Nombra los siguientes aniones: a) AsO_3^{3-}; b) $P_2O_7^{4-}$; c) $Cr_2O_7^{2-}$; d) CrO_4^{2-} ; e) MnO_4^{2-} ; f) MnO_4^-

OXISALES

58) Formula las siguientes sales: a) nitrito de calcio; b) fosfato de cinc; c) clorito de oro(III); d) hipoyodito de estaño(II) ; e) carbonato de platino(IV); f) sulfito de plomo(IV)

59) Formula las siguientes sales: a) sulfato de plata; b) clorato de níquel(III); c) yodito de magnesio; d) fosfato de aluminio; e) nitrato de aluminio; f) carbonato de hierro(II)

60) Formula las siguientes sales: a) fosfato de cobre(I); b) sulfato de potasio; c) carbonato de cadmio; d) sulfito de cobalto(III); e) carbonato de calcio; f) nitrato de hierro(II)

61) Nombra las siguientes sales: a) $AgClO_3$; b) $CdSeO_4$; c) $Ni(NO_3)_2$; d) $Sr_3(PO_4)_2$; e) $BaCO_3$; f) $CaSO_4$

62) Nombra las siguientes sales: a) $Mg(NO_2)_2$; b) $Co_3(PO_3)_2$; c) $CuSO_4$; d) $Al_2(SO_3)_3$; e) $PbCO_3$; f) $K_2Cr_2O_7$

OXISALES ÁCIDAS

63) Formula las siguientes sales ácidas: a) Dihidrógenofosfato de bario; b) hidrogenosulfito de hierro(III); c) Hidrogenosulfato de potasio; d) Hidrogenoseleniato de hierro(II); e) Bicarbonato de alumnio; f) Monohidrogenofosfato de sodio

64) Nombra las siguientes sales ácidas: a) $KHCO_3$; b) $CsHSO_3$; c) $LiHSO_4$; d) $(NH_4)_2HPO_4$; e) $NaHCO_3$; f) CuH_2PO_4

RESPUESTAS

IONES

1) a) Ca^{2+}; b) Al^{3+}; c) Ge^{2+}; d) Co^{3+}; e) Pt^{4+}; f) Li^{+}

2) a) Cd^{2+}; b) Fe^{2+}; c) Cr^{6+}; d) S^{2-}; e) Sr^{2+}; f) Br^{-}

3) a) Na^{+}; b) Ga^{3+}; c) Pb^{2+}; d) N^{3-}; e) Mn^{7+}; f) Be^{2+}

4) a) Pt^{4+}; b) Se^{2-}; c) P^{3-} ; d) Rb^{+}; e) Cl^{-}; f) Sn^{4+}

5) a) Mg^{2+}; b) Ni^{3+}; c) Ag^{+}; d) Mn^{2+}; e) H^{-} ; f) K^{+}

6) a) ion manganeso(II); b) ion hierro(II); c) ion sodio; d) ion calcio; e) ion cobalto(II); f) ion cobalto(IV)

7) a) catión aluminio; b) anión cloruro; c) anión nitruro; d) ion antimonio(III); e) ion galio; f) ion cromo(II)

8) a) catión mercurio(II); b) catión hierro(III); c) catión potasio; d) catión indio; e) anión yoduro; f) ion plata

9) a) ion platino(IV); b) ion oro(I); c) óxido; d) anión sulfuro; e) ion bromuro; f) catión cromo(VII)

COMBINACIONES BINARIAS CON OXÍGENO

10) a) Li_2O; b) CuO; c) ZnO; d) SO_2; e) O_5Br_2 ; f) Al_2O_3

11) a) Hg_2O; b) Ag_2O; c) Au_2O_3; d) Fe_2O_3; e) N_2O_3; f) SnO_2

12) a) O_3Cl_2 ; b) CrO_3; c) Sb_2O_5; d) O_7Br_2 ; e) B_2O_3; f) CdO

13) a) FeO; b) P_2O_3; c) OCl_2 ; d) PtO_2; e) OBr_2 f) K_2O

14) a) CaO; b) Cu_2O; c) O_7Cl_2 ; d) SO_3; e) N_2O_5; f) PbO_2

15) a) óxido de cobre(II); b) óxido de paladio(II); c) dicloruro de heptaoxígeno; d) óxido de azufre(VI); e) óxido de níquel(III); f) óxido de potasio

16) a) óxido de oro(III); b) óxido de manganeso(IV); c) óxido de fósforo(I); d) óxido de selenio(VI); e) óxido de mercurio(I); f) óxido de calcio

17) a) óxido de disodio; b) diyoduro de pentaoxígeno; c) dióxido de teluro; d) trióxido de dihierro; e) pentaóxido de difósforo; f) trióxido de digalio

18) a) óxido de dioro; b) óxido de cobalto(II); c) trióxido de cromo; d) óxido de bario; e) óxido de dicesio; f) óxido de berilio

19) a) óxido potásico; b) trióxido de dihierro; c) dicloruro de oxígeno; d) dióxido de azufre; e) dibromuro de trioxígeno; f) pentaóxido de difósforo

20) a) peróxido de bario; b) peróxido de sodio; c) peróxido de calcio; d) agua oxigenada; e) peróxido de potasio; f) peróxido de plata

COMBINACIONES BINARIAS CON HIDRÓGENO

21) a) CdH_2 ; b) AgH; c) BH_3; d) PH_3; e) BeH_2 ; f) AlH_3

22) a) CuH_2; b) NH_3; c) HF; d) HF; e) MgH_2; f) CaH_2

23) a) SnH_4; b) BiH_3; c) HCl; d) H_2Se; e) AgH; f) SbH_3

24) a) NaH; b) PbH_4; c) MgH_2; d) H_2S; e) SnH_4; f) SrH_2

25) a) GeH_2; b) GeH_4; c) HCl; d) KH; e) HI; f) LiH

26) a) hidruro de bario; b) hidruro de cobalto(III); c) tetrahidruro de germanio; d) hidruro de cinc; e) tetrahidruro de platino; f) hidruro de cesio

27) a) hidruro de berilio; b) amoniaco; c) ácido clorhídrico; d) ácido sulfhídrico; e) hidruro de bismuto(V) ; f) hidruro de cobre(I)

28) a) fosfano; b) trihidruro de boro; c) ácido bromhídrico; d) hidruro de radio; e) yoduro de hidrógeno; f) hidruro de litio

29) a) silano; b) hidruro de aluminio; c) dihidruro de estaño; d) dihidruro de cobre; e) ácido fluorhídrico; f) hidruro de magnesio

OTRAS COMBINACIONES BINARIAS

30) a) LiCl; b) BaO; c) PbS; d) CoI_3; e) PF_3; f) CaS

31) a) K_2S; b) Hg_2O; c) FeI_3; d) $SbCl_3$; e) HBr; f) SnO_2

32) a) MgO; b) CaH_2; c) CuCl; d) IBr_5; e) CCl_4; f) NaCl

33) a) $CuBr_2$; b) SF_4; c) BBr_3; d) BrF_5; e) $AlCl_3$; f) LiH

34) a) Al_2O_3; b) $PbSe_2$; c) CdS; d) SBr_6; e) $SbCl_5$; f) BeO

35) a) $BeBr_2$; b) CaO; c) SrS; d) $SnCl_2$; e) ZnS; f) LiBr

36) a) óxido de berilio; b) yoduro de calcio; c) bromuro de germanio(II); d) sulfuro de cinc; e) cloruro de cadmio; f) bromuro de cesio

37) a) cloruro de potasio; b) hidruro de mercurio(I); c) sulfuro de hierro(II); d) sulfuro de plomo(II); e) óxido de hierro(III); f) hidruro de aluminio

38) a) sulfuro de estroncio; b) tetrayoduro de germanio; c) bromuro de cobre(II); d) trifluoruro de fósforo; e) cloruro de antimonio(III); f) hidruro de magnesio

39) a) óxido de sodio; b) trióxido de dimanganeso; c) ácido clorhídrico; d) telururo de hidrógeno; e) óxido de cobre(II); f) yoduro de cinc

40) a) yoduro de magnesio; b) óxido de cinc; c) cloruro de cobre(I); d) yoduro de plata; e) óxido de bario; f) hidruro de litio

HIDRÓXIDOS

41) a) LiOH; b) $Ca(OH)_2$; c) $Al(OH)_3$; d) $Fe(OH)_2$; e) CuOH; f) $Zn(OH)_2$

42) a) hidróxido de cadmio; b) tetrahidróxido de plomo; c) hidróxido de plata; d) hidróxido de níquel(III); e) trihidróxido de cromo; f) hidróxido de platino(II)

OXOÁCIDOS

43) a) $HClO_3$; b) HBrO; c) HIO_2 ; d) H_2SO_3; e) HNO_2; f) HIO_4

44) a) $HBrO_4$; b) H_2SeO_3; c) HNO_3; d) $HBrO_3$; e) $HClO_2$; f) HClO

45) a) H_2SeO_4 ; b) HIO_3; c) H_2SO_4; d) HNO_2; e) H_2TeO_4; f) $HBrO_3$

46) a) ácido nitroso; b) ácido hipoyodoso; c) ácido cloroso; d) ácido peryódico; e) ácido nitroso; f) ácido sulfuroso

47) a) ácido sulfúrico; b) ácido yódico; c) ácido brómico; d) ácido carbónico; e) ácido selénico; f) ácido nítrico

OTROS OXOÁCIDOS (con prefijos meta- y orto-, di- o piro-)

48) a) H_2CrO_4; b) $HMnO_4$; c) $H_2S_2O_7$; d) H_3PO_4; e) HBO_2; f) $H_4P_2O_7$

49) a) $H_2S_2O_7$; b) H_4SiO_4; c) H_3SbO_4; d) H_2SeO_3; e) H_3AsO_3; f) H_2SiO_3

50) a) Ácido dicrómico; b) Ácido bórico; c) Ácido difosfórico; d) Ácido metafosfórico; e) Ácido crómico; f) Ácido yódico

51) a) Ácido diarsenioso; b) Ácido fosforoso; c) Ácido metafosfórico; d) Ácido metaantimónico; e) Ácido disulfúrico ;f) Ácido metafosforoso

ANIONES POLIATÓMICOS

52) a) NO_3^- ; b) PO_3^{3-} ; c) SO_3^{2-} ; d) ClO_4^- ; e) IO^-; f) CO_3^{2-}

53) a) NO_2^- ; b) SO_4^{2-}; c) ClO_2^- ; d) BrO_3^-; e) IO_4^- ; f) PO_4^{3-}

54) a) ion bromato; b) ion nitrito; c) ion carbonato; d) ion fosfato; e) ion sulfato; f) ion yodito

55) a) ion sulfito; b) ion peryodato; c) ion hipobromito; d) ion silicato; e) ion nitrato; f) ion hipoclorito

OTROS ANIONES POLIATÓMICOS

56) a) BrO_4^-; b) SeO_3^{2-}; c) HPO_4^{2-}; d) CO_3^{2-}; e) NO_3^-; f) HSO_3^-

57) a) Arsenito; b) Difosfato; c) Dicromato; d) cromato; e) Manganato; f) Permanganato

OXISALES

58) a) $Ca(NO_2)_2$; b) $Zn_3(PO_4)_2$; c) $Au(ClO_2)_3$; d) $Sn(IO)_2$; e) $Pt(CO_3)_2$; f) $Pb(SO_3)_2$

59) a) Ag_2SO_4; b) $Ni(ClO_3)_3$; c) $Mg(IO_2)_2$; d) $AlPO_4$; e) $Al(NO_3)_3$; f) $FeCO_3$

60) a) Cu_3PO_4; b) K_2SO_4; c) $CdCO_3$; d) $Co_2(SO_3)_3$; e) $CaCO_3$; f) $Fe(NO_3)_2$

61) a) clorato de plata; b) seleniato de cadmio; c) nitrato de níquel(II); d) fosfato de estroncio; e) carbonato de bario; f) sulfato de calcio

62) a) nitrito de magnesio; b) fosfito de cobalto(II); c) sulfato de cobre(II); d) sulfito de aluminio; e) carbonato de plomo(II); f) dicromato potásico

OXISALES ÁCIDAS

63) a) $Ba(H_2PO_4)_2$; b) $Fe(HSO_3)_3$; c) $KHSO_4$; d) $Fe(HSeO_4)_2$; e) $Al(HCO_3)_3$; f) Na_2HPO_4

64) a) Hidrógenocarbonato de potasio; b) Hidrógenosulfito de cesio; c) Hidrógenosulfato de litio; d) Hidrógenofosfato de amonio; e) Hidrógenocarbonato de sodio; f) Dihidrógenofosfato de cobre(I)