

## Pàgina 5

1. a) compost neutre; b) anió, 1-; c) compost neutre  
2. a) correcta; b)  $H_2Se$ ; c)  $MgCl_2$ ; d) correcta; e)  $AlH_3$ ; f)  $PH_3$

## Pàgina 6

3. RbCl	CaCl <sub>2</sub>	KCl	GaCl <sub>3</sub>	NaCl
Rb <sub>3</sub> N	Ca <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	K <sub>3</sub> N	GaN	Na <sub>3</sub> N
RbBr	CaBr <sub>2</sub>	KBr	GaBr <sub>3</sub>	NaBr
Rb <sub>2</sub> S	CaS	K <sub>2</sub> S	Ga <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	Na <sub>2</sub> S
RbF	CaF <sub>2</sub>	KF	GaF <sub>3</sub>	NaF
RbI	CaI <sub>2</sub>	KI	GaI <sub>3</sub>	NaI

## Pàgina 7

4. a)  $Si (+4), Cl (-1), (+4) + (-1) \cdot 4 = 0$ ;  
b)  $Pb (+2), O (-2), (+2) + (-2) = 0$ ;  
c)  $Fe (+3), O (-2), (+3) \cdot 2 + (-2) \cdot 3 = 0$ ;  
d)  $O (-2), Cl (+7), (-2) \cdot 7 + (+7) \cdot 2 = 0$   
5. a)  $AlBr_3$ , els nombres d'oxidació dels elements són: Al (+3) i Br (-1); b)  $CuH$  o  $CuH_2$ , els nombres d'oxidació són: H (-1) i Cu (+1) o (+2); c)  $CaO$ , els nombres d'oxidació són: Ca (+2) i O (-2); d)  $O_3Cl_2$ , el 0 és més positiu que el Cl

## Pàgina 9

6. a) H (+1), Se (-2), selenur de dihidrogen, selenur d'hidrogen; b) P (+3), H (-1), trihidrur de fòsfor, hidrur de fòsfor(III); c) Si (+4), H (-1), tetrahidrur de silici, hidrur de silici(IV); d) Mg (+2), H (-1), dihidrur de magnesi, hidrur de magnesi; e) Ag (+1), H (-1), hidrur d'argent, hidrur d'argent; f) H (+1), Br (-1), bromur d'hidrogen, bromur d'hidrogen; g) Ga (+3), H (-1), trihidrur de gal·li, hidrur de gal·li; h) Na (+1), H (-1), hidrur de sodi, hidrur de sodi; i) Sr (+2), H (-1), dihidrur d'estronci, hidrur d'estronci  
7. a) S (+4), F (-1), tetrafluorur de sofre, fluorur de sofre(IV); b) Ga (+3), As (-3), arsenur de gal·li, arsenur de gal·li; c) Li (+1), Br (-1), bromur de liti, bromur de liti; d) Fe (+3), Cl (-1), triclorur de ferro, clorur de ferro(III); e) Br (+3), Cl (-1), triclorur de brom, clorur de brom(III); f) N (+3), F (-1), trifluorur de nitrogen, fluorur de nitrogen(III); g) Na (+1), N (-3), nitrur de trisodi, nitrur de sodi; h) C (+4), Br (-1), tetrabromur de carboni, bromur de carboni(IV); i) Ca (+2), C (-4), carbur de dicalci, carbur de calci  
8. a) triclorur de brom, el clor és més negatiu que el brom; b) trisulfur de diferro o sulfur de ferro(III), l'element més electronegatiu és el sofre; c)  $AuBr_3$  o  $AuBr$ , el Au actua amb nombre d'oxidació (+1) o (+3); d)  $SCL_4$ , el S és l'element positiu i s'ha de col·locar a l'esquerra; e)  $PCl_3$ , els nombres d'oxidació són P (+3) i Cl (-1); f) trifluorur de nitrogen, el fluor és l'element negatiu; g)  $H_2S$ , el H és l'element positiu; h)  $RbH$ , els nombres d'oxidació són: Rb (+1) i H (-1); i) selenur de sodi, el sodi només té un nombre d'oxidació

## Pàgina 10

9. a) heli, heli; b) argó, argó; c) Kr, kriptom; d) Xe, xenó; e)  $N_2$ , nitrogen molecular; f) difluor, fluor molecular; g) diclor, clor molecular; h) dibrom, brom molecular; i)  $I_2$ , iode molecular; j)  $O_3$ , trioxigen; k) octosofre, sofre; l) trinitrogen, -; m) monoxigen, oxigen atòmic; n) Cl, clor atòmic; o)  $P_4$ , tetrafòsfor

## Pàgina 11

10. a)  $CH_4$ , metà; b) trihidrur d'arsènic, arsà; c)  $NH_3$ , trihidrur de nitrogen; d)  $SbH_3$ , estibà; e)  $BiH_3$ , bismutà; f)  $PH_3$ , trihidrur de fòsfor; g) tetrahidrur de silici, silà; h)  $BH_3$ , trihidrur de bor  
11. a) clorur d'hidrogen, hidrogen(clorur), àcid clorhídric; b)  $H_2S$ , sulfur de dihidrogen, dihidrogen(sulfur); c)  $H_2Se$ , dihidrogen(selenur), àcid selenhídric; d) HF, fluorur d'hidrogen, àcid fluorhídric; e) tel·lurur d'hidrogen, dihidrogen(tel·lurur), àcid tel·lurhídric; f) iodur d'hidrogen, hidrogen(iodur), àcid iodhídric

## Pàgina 13

12. a) (+2), òxid de magnesi, òxid de magnesi;  
b) (+3), triòxid de diarsènic, òxid d'arsènic(III);  
c) (+1), òxid de diliti, òxid de liti;  
d) (+2), monòxid de tel·luri, òxid de tel·luri(II);  
e) (+4), diòxid de silici, òxid de silici(IV);  
f) (+3), triòxid de diferro, òxid de ferro(III);  
g) (+2), monòxid de carboni, òxid de carboni(II);  
h) (+1), òxid de diargent, òxid d'argent;  
i) (+4), diòxid de titani, òxid de titani(IV);  
j) (+5), pentaòxid de difòsfor, òxid de fòsfor(V)  
13. a)  $BeO$ , òxid de beril·li; b)  $Rb_2O$ , òxid de rubidi;  
c)  $SnO$ , monòxid d'estany; d)  $SO_2$ , òxid de sofre(IV);  
e)  $Co_2O_3$ , òxid de cobalt(III); f)  $K_2O$ , òxid de dipotassi;  
g)  $SeO_3$ , òxid de seleni(VI); h)  $Al_2O_3$ , triòxid de dialumini;  
i)  $CuO$ , òxid de coure(II); j)  $ZnO$ , òxid de zinc  
14. a)  $SO_2$ , el nombre d'oxidació del S sempre és (-2), el del S pot ser (+4); b) òxid de germani(II), cal especificar el nombre d'oxidació que utilitza el germani, en aquest cas, pot ser (+2) i (+4); c)  $BaO$ , el Ba és l'element positiu;  
d) òxid d'argent, l'argent només té un nombre d'oxidació i no cal especificar-lo; e)  $Cs_2O$ , els nombres d'oxidació són: Cs (+1) i O (-2); f) diòxid de platí, els nombres d'oxidació són: Pt (+4) i O (-2); g)  $CrO_3$ , el crom només actua amb nombre d'oxidació (+2), (+3) i (+6); h) triòxid de diníquel,  $Ni_2O_3$ , els nombres d'oxidació són: Ni (+3) i O (-2); i)  $Al_2O_3$ , els nombres d'oxidació són: Al (+3) i O (-2)

## Pàgina 15

15. a) (+2), diòxid de magnesi, peròxid de magnesi;  
b) (+3), hexaòxid de diferro, peròxid de ferro(III);  
c) (+1), diòxid de diliti, peròxid de liti;  
d) (+2), diòxid de plom, peròxid de plom(II);  
e) (+1), diòxid de diargent, peròxid d'argent;  
f) (+1), diòxid de disodi, peròxid de sodi