

Chimica generale ed inorganica per il Corso di Laurea magistrale in Farmacia

1) La NOMECLATURA dei composti chimici

La formula chimica dell'ossido ferrico è:

- (a) Fe_3O_2
- (b) Fe_2O_3
- (c) FeO
- (d) Fe_3O

La formula chimica dell'acido solfidrico è:

- (a) H_2SO
- (b) HS_2
- (c) H_2S
- (d) H_2SO_3

La formula chimica dell'acido ipocloroso è:

- (a) H_2ClO_2
- (b) H_2ClO
- (c) HClO_2
- (d) HClO

La formula chimica dell'anidride nitrosa è:

- (a) N_2O
- (b) N_2O_3
- (c) NO_2
- (d) NO

La formula chimica del carbonato di ammonio è:

- (a) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

- (b) N_2CO_3
- (c) NH_4CO_3
- (d) AmCO_3

La formula chimica del solfato di potassio è:

- (a) P_2SO_4
- (b) K_2SO_4
- (c) K_2SO_3
- (d) PoSO_4

La formula chimica dello ioduro di calcio è:

- (a) CaI
- (b) $\text{Ca}(\text{IO}_4)_2$
- (c) Ca_2IO_3
- (d) CaI_2

La formula chimica del nitrito ferrico è:

- (a) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- (b) $\text{Fe}_2(\text{NO}_3)_3$
- (c) $\text{Fe}(\text{NO}_2)_3$
- (d) $\text{Fe}_2(\text{N}_2\text{O}_5)_3$

SOLUZIONI: b, c, d, b, a, b, d, c

Il nome del composto $Zn(NO_3)_2$ è:

- (a) nitrito di zinco
- (b) nitrato di zinco(IV)
- (c) nitrito di zinco(II)
- (d) nitrato di zinco

Il nome del composto $AgCl$ è:

- (a) cloruro di argento
- (b) argento cloridrato
- (c) ipoclorito di argento
- (d) cloro argentato

Il nome del composto $Ca_3(PO_4)_2$ è:

- (a) fosfato di calcio(III)
- (b) ortofosfato di calcio
- (c) ortofosfito di calcio
- (d) fosforato di calcio

Il nome del composto NH_4NO_3 è:

- (a) nitrato di idrogeno ed azoto
- (b) nitrito ammoniacale
- (c) nitrato d'ammonio
- (d) ammonio nitrito

SOLUZIONI: d, a, b, c

2) Le reazioni di SALIFICAZIONE

Il sale prodotto della reazione $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow$ è:

- (a) solfato di ferro
- (b) solfito di ferro(III)
- (c) idrossi solfato di ferro
- (d) solfuro di ferro(III)

Il sale prodotto della reazione $\text{KOH} + \text{HNO}_2 \rightarrow$ è:

- (a) potassio azotato
- (b) nitruro di potassio
- (c) nitrito di potassio
- (d) potassio nitrato

Il sale prodotto della reazione $\text{MgO} + \text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow$ è:

- (a) carbonato di magnesio
- (b) ossido di magnesio(II) carbonato
- (c) magnesio carbonico
- (d) magnesia

Il sale prodotto della reazione $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{HF} \rightarrow$ è:

- (a) alluminio fluorurato
- (b) fluoruro di alluminio
- (c) non si forma un sale
- (d) fluoruro di alluminio(II)

SOLUZIONI: d, c, a, b

Scrivere la formula chimica dei seguenti composti (ossidi, idrossidi, acidi, sali):

Ossido ferrico, Idrossido rameoso, Ossido rameico, Anidride fosforica, Anidride ipoclorosa, Idrossido di potassio, Acido nitroso, Acido fluoridrico, Acido bromidrico, Idrossido di Co(III), Acido solfidrico, Anidride nitrosa, Ossido di alluminio.

Cloruro rameico; Carbonato di K; Permanganato di K; Bromuro di alluminio; Solfato ferrico; Bicromato di K; Carbonato di sodio; Bromuro di calcio; Solfuro di Mg; Periodato di Al; Ipoclorito di Na; Fluoruro di ammonio; Nitrito di Potassio; Carbonato di ammonio; Nitrito di Al; Solfito di Cu(II); Solfato di ferro(III); Fosfato di ferro(II); Solfito di Ca; Bromato di Ba; Perclorato di litio; Nitrito di berillio; Nitrato di Zinco; Cloruro di Ag; Solfuro di Ag; Ortofosfato di Ca; Nitrato di Ammonio; Permanganato di Ca; Solfato rameoso; Carbonato di alluminio; Bromito di Na; Clorato di potassio; Fluoruro di Ni; solfato di Pb(II); Solfuro di ammonio; Ioduro di Al; Carbonato di Sn(II); Bromito di bario; Periodato di Be; Solfito ferrico; Fosfato monoacido di Mg; Carbonato acido (bicarbonato) di Na; Bisolfato di Na (idrogeno solfato); Fosfato biacido rameoso; Solfuro acido di Bario

SOLUZIONI

Fe_2O_3 , CuOH , CuO , P_2O_5 , Cl_2O , KOH , HNO_2 , HF , HBr , $\text{Co}(\text{OH})_3$, H_2S , N_2O_3 , Al_2O_3
 CuCl_2 , K_2CO_3 , KMnO_4 , AlBr_3 , $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, Na_2CO_3 , CaBr_2 , MgS , $\text{Al}(\text{IO}_4)_3$, NaClO , NH_4F ,
 KNO_2 , $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$, $\text{Al}(\text{NO}_2)_3$, CuSO_3 , $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$, CaSO_3 , $\text{Ba}(\text{BrO}_3)_2$, LiClO_4 , $\text{Be}(\text{NO}_2)_2$,
 $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$, AgCl , Ag_2S , $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, NH_4NO_3 , $\text{Ca}(\text{MnO}_4)_2$, Cu_2SO_4 , $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$, NaBrO_2 , KClO_3 , NiF_2 ,
 PbSO_4 , $(\text{NH}_4)_2\text{S}$, AlI_3 , SnCO_3 , $\text{Ba}(\text{BrO}_2)_2$, $\text{Be}(\text{IO}_4)_2$, $\text{Fe}_2(\text{SO}_3)_3$, MgHPO_4 , NaHCO_3 , NaHSO_4 ,
 CuH_2PO_4 , $\text{Ba}(\text{HS})_2$

Scrivere il nome dei seguenti composti (ossidi, idrossidi, sali):

Na_2O , FeO , Cl_2O_5 , N_2O_3 , N_2O_5 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Mg}(\text{OH})_2$, CuOH , $\text{Au}(\text{OH})_3$

CaSO_3 , $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$, LiNO_2 , $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$, $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$, HgCl_2 , Al_2S_3 , FeSO_4 , $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$, $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

$\text{Sn}(\text{SO}_3)_2$, KNO_3 , FeCl_3 , $\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$, MgS , MgSO_3 , MgSO_4 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, NaBr , CaF_2 , $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$, CuSO_4

SOLUZIONI

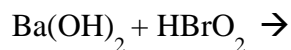
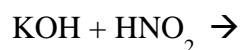
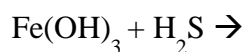
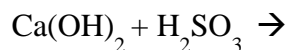
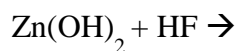
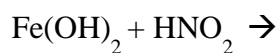
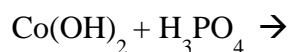
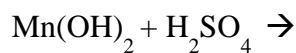
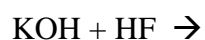
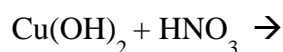
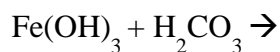
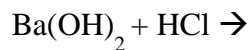
Ossido di sodio, ossido ferroso, anidride clorica, anidride nitrosa, anidride nitrica, idrossido ferrico, idrossido di magnesio, idrossido rameoso, idrossido di oro(III).

Solfito di calcio, carbonato di alluminio, nitrito di litio, nitrito di calcio, permanganato di bario, cloruro mercurico, solfuro di alluminio, solfato ferroso, fosfato di magnesio, bicromato di ammonio, solfito di stagno(II), nitrato di potassio, cloruro ferrico, solfito di alluminio, solfuro di magnesio, solfito di magnesio, solfato di magnesio, nitrato ferrico, solfato di alluminio, bromuro di sodio, fluoruro di calcio, fosfato di calcio, fosfato di ammonio, solfato di rame(II)

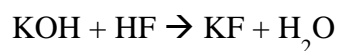
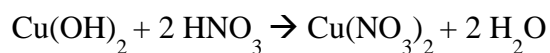
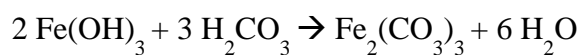
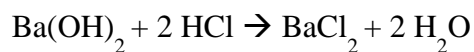
LE REAZIONI DI SALIFICAZIONE

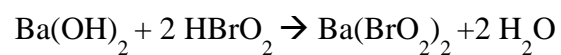
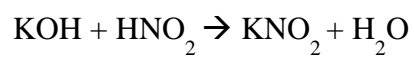
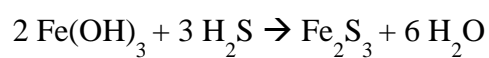
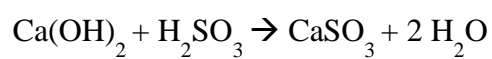
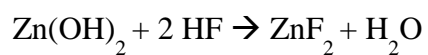
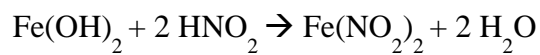
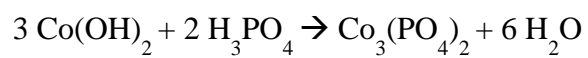
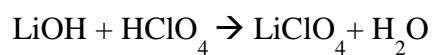
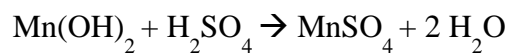
Completare le seguenti reazioni:

Idrossido + Acido → Sale + acqua

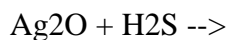
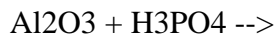
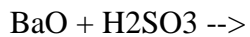
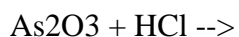


SOLUZIONI

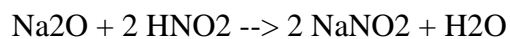
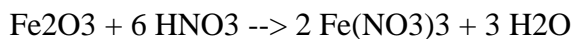
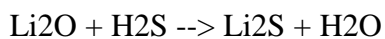
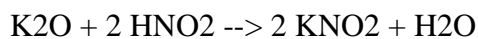
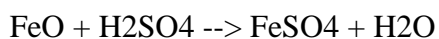
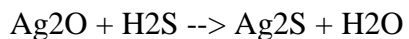
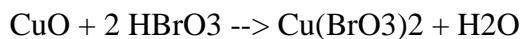
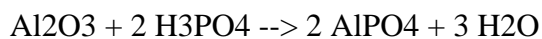
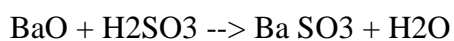
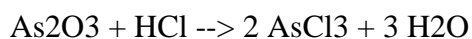
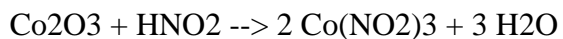




Ossido basico + acido



SOLUZIONI



FAX SIMILE del TEST di verifica del Debito in Chimica per il CCS in Farmacia

NOME COGNOME

Verifica DEBITO in CHIMICA

XX dicembre 20XX

Scrivere la formula o il nome dei seguenti composti:

- 1) solfato di ferro(III)
- 2) fluoruro di magnesio
- 3) carbonato di potassio

4) HClO_4

5) K_3PO_4

6) $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$

Completare le seguenti reazioni:

7) acido cloridrico + idrossido di Cu(II) \rightarrow

8) H_2CO_3 + idrossido di alluminio \rightarrow

9) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ + HNO_3 \rightarrow

10) KOH + acido solfidrico \rightarrow