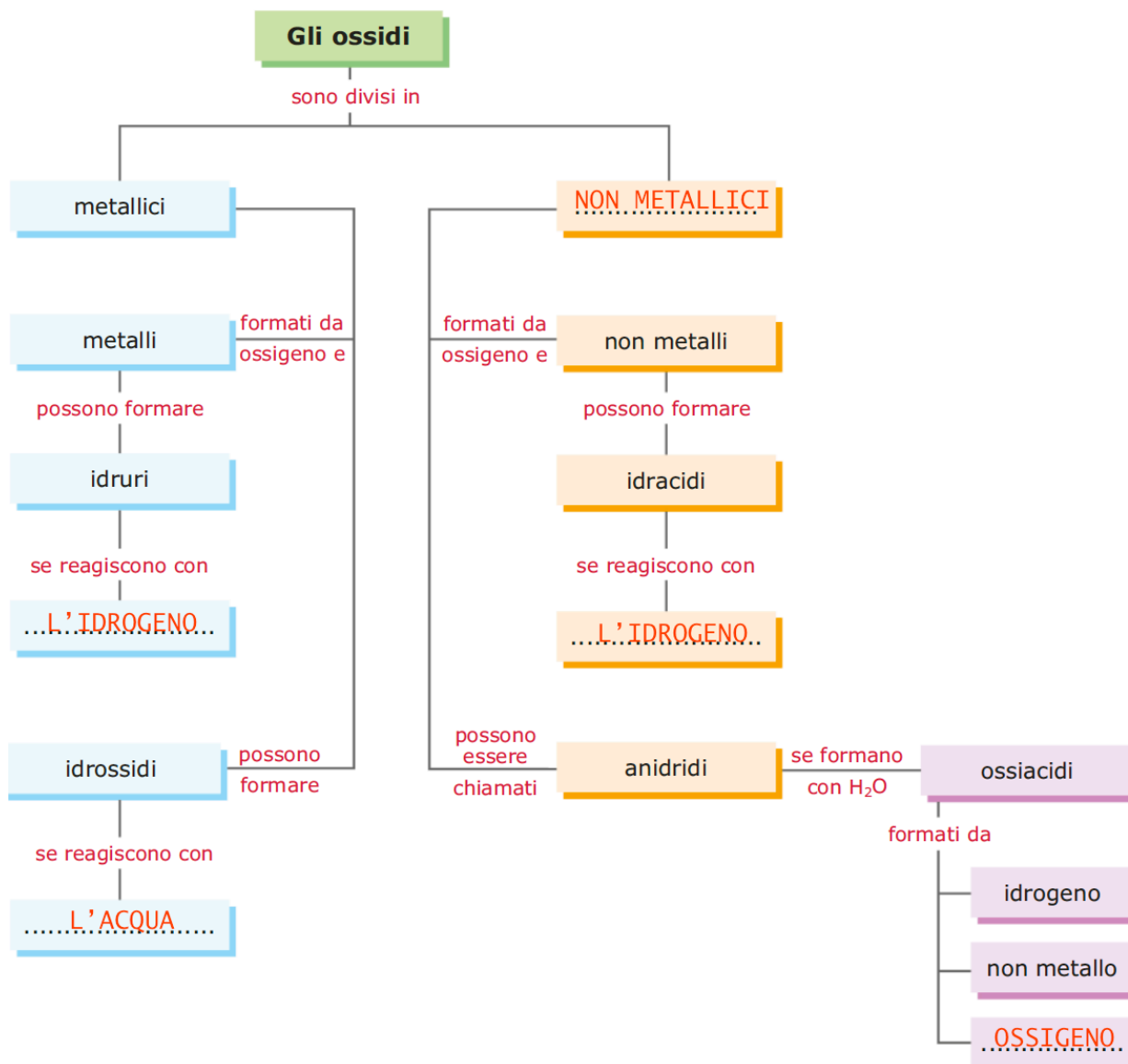


Soluzioni degli esercizi del testo

Lavorare con le mappe

1.



2. Risposta aperta.

3.

- **Ossidi di metalli**
 - MgO ossido di magnesio
 - Al₂O₃ ossido di alluminio (o allumina); IUPAC: triossido di dialluminio
 - Fe₂O₃ ossido ferrico; IUPAC: triossido di diferro
- **Idrossidi**
 - LiOH idrossido di litio
 - Mg(OH)₂ idrossido di magnesio; IUPAC: diidrossido di magnesio

- $\text{Al}(\text{OH})_3$ idrossido di alluminio; IUPAC: triidrossido di alluminio
- $\text{Fe}(\text{OH})_3$ idrossido ferrico; IUPAC: triidrossido di ferro
- **Ossidi non metallici**
 - NO ossido nitrico; IUPAC: monossido di azoto
 - N_2O ossido nitroso o protossido di azoto; IUPAC: monossido di diazoto
 - SeO_3 triossido di selenio
 - SeO_2 diossido di selenio
- **Composti non metallici**
 - NH_3 ammoniaca; IUPAC: triidruro di azoto
 - PH_3 fosfina; IUPAC: triidruro di potassio
 - CH_4 metano; IUPAC: metano, tetraidruro di carbonio
- **Anidridi**
 - CO_2 anidride carbonica; IUPAC: diossido di carbonio
 - P_2O_3 anidride fosforosa; IUPAC: triossido di difosforo
 - P_2O_5 anidride fosforica; IUPAC: pentossido di difosforo
 - SO_2 anidride solforosa; IUPAC: diossido di zolfo
 - SO_5 anidride solforica; IUPAC: pentossido di zolfo
- **Ossiacidi**
 - H_2CO_3 acido carbonico
 - H_3PO_3 acido fosforoso
 - H_3PO_4 acido fosforico
 - H_2SO_3 acido solforoso
 - H_2SO_4 acido solforico
- **Idracidi**
 - HF acido fluoridrico; IUPAC: fluoruro di idrogeno
 - HCl acido cloridrico; IUPAC: cloruro di idrogeno
 - HBr acido bromidrico; IUPAC: bromuro di idrogeno
 - H_2S acido solfidrico; IUPAC: solfuro di diidrogeno

4. *Risposta aperta.*

5. *Risposta aperta.*

Conoscenze e abilità

1. A
2. C
3. B
4. A
5. B
6. B
7. D
8. D
9. C
10. A
11. D
12. B
13. C
14. B
15. C

16. diversi, elettronegatività, elettronegativo, carica, negativa, elettronegativo, carica, positiva

17. positivo, positivo, negativo, negativo, +1, metalli, -2, positivi, elettronegativo, -1

18. ossidi, tradizionale, acqua

19. H^+ , negativi, negativamente, carica, protoni

20. ione, idrossido

21. F

22. V

23. V

24. F

25. F

26. V

27. F

28. F

29. V

30. F

31. V

32. V

33.

a. $CaCl_2$

b. $FeBr_3$

c. K_2O

d. MgO

e. CuS

f. CuF

g. CaI_2

34.

Coppia di ioni	Formula	Nome
Li^+ e S^{2-}	Li_2S	Solfuro di litio
Ca^{2+} e I^-	CaI_2	Ioduro di calcio
Mg^{2+} e O^{2-}	MgO	Ossido di magnesio
Al^{3+} e S^{2-}	Al_2S_3	Solfuro di alluminio
Na^+ e Br^-	$NaBr$	Bromuro di sodio
K^+ e Cl^-	KCl	Cloruro di potassio

35.

a. N_2O_5

b. B_2O_3

c. Cl_2O_7

d. SO_3

36.

a. SO_4^{2-}

b. CO_3^{2-}

c. HCO_3^-

d. NO_2^-

37.

a. $Mg(OH)_2$

b. SO_2

c. $HClO$

d. N_2O_5

e. $HClO_4$

f. H_2SO_4

g. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

38.

Acido	Formula	Nome
H_2CO_3	CO_3^{2-}	Ione carbonato
H_2SO_4	SO_4^{2-}	Ione solfato
H_2SO_3	SO_3^{2-}	Ione solfito
H_2S	S^{2-}	Ione solfuro
H_3PO_4	PO_4^{3-}	Ione fosfato
HClO	ClO^-	Ione ipoclorito
HClO_2	ClO_2^-	Ione clorito
HCl	Cl^-	Ione cloruro
HI	I^-	Ione ioduro

39. *Risposta aperta.*

	Na^+	Cu^{+} 080	Cu^{2+} 160	Ca^{2+}	Ba^{2+}	Fe^{2+} 080	Fe^{3+} 160	Al^{3+}	NH_4^+ ammonio	Pb^{2+} 080	Pb^{4+} 160	Sn^{2+} 080	Sn^{4+} 160
$(\text{CO}_3)^{2-}$ carbonato	Na_2CO_3 Carbonato di sodio	Cu_2CO_3 Carbonato rameoso	CuCO_3 Carbonato rameico	CaCO_3 Carbonato di calcio	BaCO_3 Carbonato di bario	FeCO_3 Carbonato ferroso	$\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$ Carbonato ferrico	$\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$ Carbonato di alluminio	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ Carbonato di ammonio	PbCO_3 Carbonato piomboso	$\text{Pb}(\text{CO}_3)_2$ Carbonato piombico	SnCO_3 Carbonato stannoso	$\text{Sn}(\text{CO}_3)_2$ Carbonato stannico
$(\text{HCO}_3)^-$ idrogenocarbonato	NaHCO_3 Idrogeno-carbonato di sodio	CuHCO_3 Idrogeno-carbonato rameoso	$\text{Cu}(\text{HCO}_3)_2$ Idrogeno-carbonato rameico	$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ Idrogeno-carbonato di calcio	$\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$ Idrogeno-carbonato di bario	$\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2$ Idrogeno-carbonato ferroso	$\text{Fe}(\text{HCO}_3)_3$ Idrogeno-carbonato ferrico	$\text{Al}(\text{HCO}_3)_3$ Idrogeno-carbonato di alluminio	NH_4HCO_3 Carbonato di ammonio	$\text{Pb}(\text{HCO}_3)_2$ Idrogeno-carbonato piomboso	$\text{Pb}(\text{HCO}_3)_4$ Idrogeno-carbonato piombico	$\text{Sn}(\text{HCO}_3)_2$ Idrogeno-carbonato stannoso	$\text{Sn}(\text{HCO}_3)_4$ Idrogeno-carbonato stannico
$(\text{NO}_3)^-$ nitrato	NaNO_3 Nitrato di sodio	CuNO_3 Nitrato rameoso	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ Nitrato rameico	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ Nitrato di calcio	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ Nitrato di bario	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ Nitrato ferroso	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ Nitrato ferrico	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ Nitrato di alluminio	NH_4NO_3 Nitrato di ammonio	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ Nitrato piomboso	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_4$ Nitrato piombico	$\text{Sn}(\text{NO}_3)_2$ Nitrato stannoso	$\text{Sn}(\text{NO}_3)_4$ Nitrato stannico
$(\text{NO}_2)^-$ nitrito	NaNO_2 Nitrito di sodio	CuNO_2 Nitrito rameoso	$\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$ Nitrito rameico	$\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$ Nitrito di calcio	$\text{Ba}(\text{NO}_2)_2$ Nitrito di bario	$\text{Fe}(\text{NO}_2)_2$ Nitrito ferroso	$\text{Fe}(\text{NO}_2)_3$ Nitrito ferrico	$\text{Al}(\text{NO}_2)_3$ Nitrito di alluminio	NH_4NO_2 Nitrito di ammonio	$\text{Pb}(\text{NO}_2)_2$ Nitrito piomboso	$\text{Pb}(\text{NO}_2)_4$ Nitrito piombico	$\text{Sn}(\text{NO}_2)_2$ Nitrito stannoso	$(\text{NO}_2)_4$ Nitrito stannico
$(\text{PO}_4)^{3-}$ fosfato (o ortofosfato)	Na_3PO_4 Fosfato di sodio	Cu_3PO_4 Fosfato rameoso	$\text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$ Fosfato rameico	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ Fosfato di calcio	$\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$ Fosfato di bario	$\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$ Fosfato ferroso	FePO_4 Fosfato ferrico	Al_3PO_4 Fosfato di alluminio	$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ Fosfato di ammonio	$\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_2$ Fosfato piomboso	$\text{Pb}_5(\text{PO}_4)_4$ Fosfato piombico	$\text{Sn}_3(\text{PO}_4)_2$ Fosfato stannoso	$\text{Sn}_3(\text{PO}_4)_4$ Fosfato stannico
$(\text{HPO}_4)^{2-}$ idrogenofosfato	Na_2HPO_4 Idrogeno-fosfato di sodio	Cu_2HPO_4 Idrogeno-fosfato rameoso	CuH_2PO_4 Idrogeno-fosfato rameico	CaHPO_4 Idrogeno-fosfato di calcio	BaH_2PO_4 Idrogeno-fosfato di bario	FeHPO_4 Idrogeno-fosfato ferroso	$\text{Fe}_2(\text{HPO}_4)_3$ Idrogeno-fosfato ferrico	$\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$ Idrogeno-fosfato di alluminio	$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$ Idrogeno-fosfato di ammonio	PbHPO_4 Idrogeno-fosfato piomboso	$\text{Pb}(\text{HPO}_4)_2$ Idrogeno-fosfato piombico	SnHPO_4 Idrogeno-fosfato stannoso	$\text{Sn}(\text{HPO}_4)_2$ Idrogeno-fosfato stannico
$(\text{H}_2\text{PO}_4)^-$ didrogenofosfato	NaH_2PO_4 Didrogeno-fosfato di sodio	CuH_2PO_4 Didrogeno-fosfato rameoso	$\text{Cu}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ Didrogeno-fosfato rameico	$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ Didrogeno-fosfato di calcio	$\text{Ba}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ Didrogeno-fosfato di bario	$\text{Fe}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ Didrogeno-fosfato ferroso	$\text{Fe}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$ Didrogeno-fosfato ferrico	$\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$ Didrogeno-fosfato di alluminio	$\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$ Didrogeno-fosfato di ammonio	$\text{Pb}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ Didrogeno-fosfato piomboso	$\text{Pb}(\text{H}_2\text{PO}_4)_4$ Didrogeno-fosfato piombico	$\text{Sn}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ Didrogeno-fosfato stannoso	$\text{Sn}(\text{H}_2\text{PO}_4)_4$ Didrogeno-fosfato stannico
$(\text{HPO}_3)^{2-}$ idrogenofosfito	Na_2HPO_3 Idrogeno-fosfito di sodio	Cu_2HPO_3 Idrogeno-fosfito rameoso	CuHPO_3 Idrogeno-fosfito rameico	CaHPO_3 Idrogeno-fosfito di calcio	BaHPO_3 Idrogeno-fosfito di bario	FeHPO_3 Idrogeno-fosfito ferroso	$\text{Fe}_2(\text{HPO}_3)_3$ Idrogeno-fosfito ferrico	$\text{Al}_2(\text{HPO}_3)_3$ Idrogeno-fosfito di alluminio	$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_3$ Idrogeno-fosfito di ammonio	PbHPO_3 Idrogeno-fosfito piomboso	$\text{Pb}(\text{HPO}_3)_2$ Idrogeno-fosfito piombico	SnHPO_3 Idrogeno-fosfito stannoso	$\text{Sn}(\text{HPO}_3)_2$ Idrogeno-fosfito stannico
$(\text{H}_2\text{PO}_3)^-$ didrogenofosfito	NaH_2PO_3 Didrogeno-fosfito di sodio	CuH_2PO_3 Didrogeno-fosfito rameoso	$\text{Cu}(\text{H}_2\text{PO}_3)_2$ Didrogeno-fosfito rameico	$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_3)_2$ Didrogeno-fosfito di calcio	$\text{Ba}(\text{H}_2\text{PO}_3)_2$ Didrogeno-fosfito di bario	$\text{Fe}(\text{H}_2\text{PO}_3)_2$ Didrogeno-fosfito ferroso	$\text{Fe}(\text{H}_2\text{PO}_3)_3$ Didrogeno-fosfito ferrico	$\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_3)_3$ Didrogeno-fosfito di alluminio	$\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_3$ Didrogeno-fosfito di ammonio	$\text{Pb}(\text{H}_2\text{PO}_3)_2$ Didrogeno-fosfito piomboso	$\text{Pb}(\text{H}_2\text{PO}_3)_4$ Didrogeno-fosfito piombico	$\text{Sn}(\text{H}_2\text{PO}_3)_2$ Didrogeno-fosfito stannoso	$\text{Sn}(\text{H}_2\text{PO}_3)_4$ Didrogeno-fosfito stannico
$(\text{SO}_4)^{2-}$ solfato	Na_2SO_4 Solfato di sodio	Cu_2SO_4 Solfato rameoso	CuSO_4 Solfato rameico	CaSO_4 Solfato di calcio	BaSO_4 Solfato di bario	FeSO_4 Solfato ferroso	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ Solfato ferrico	Al_2SO_4 Solfato di alluminio	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ Solfato di ammonio	PbSO_4 Solfato piomboso	$\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$ Solfato piombico	SnSO_4 Solfato stannoso	$\text{Sn}(\text{SO}_4)_2$ Solfato stannico
$(\text{HSO}_4)^-$ idrogenosolfato	NaHSO_4 Idrogeno-solfato di sodio	CuHSO_4 Idrogeno-solfato rameoso	$\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2$ Idrogeno-solfato rameico	$\text{Ca}(\text{HSO}_4)_2$ Idrogeno-solfato di calcio	$\text{Ba}(\text{HSO}_4)_2$ Idrogeno-solfato di bario	$\text{Fe}(\text{HSO}_4)_2$ Idrogeno-solfato ferroso	$\text{Fe}(\text{HSO}_4)_3$ Idrogeno-solfato ferrico	$\text{Al}(\text{HSO}_4)_3$ Idrogeno-solfato di alluminio	NH_4HSO_4 Idrogeno-solfato di ammonio	$\text{Pb}(\text{HSO}_4)_2$ Idrogeno-solfato piomboso	$\text{Pb}(\text{HSO}_4)_4$ Idrogeno-solfato piombico	$\text{Sn}(\text{HSO}_4)_2$ Idrogeno-solfato stannoso	$\text{Sn}(\text{HSO}_4)_4$ Idrogeno-solfato stannico
$(\text{SO}_3)^{2-}$ solfito	Na_2SO_3 Solfito di sodio	Cu_2SO_3 Solfito rameoso	CuSO_3 Solfito rameico	CaSO_3 Solfito di calcio	BaSO_3 Solfito di bario	FeSO_3 Solfito ferroso	$\text{Fe}_2(\text{SO}_3)_3$ Solfito ferrico	$\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$ Solfito di alluminio	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$ Solfito di ammonio	PbSO_3 Solfito piomboso	$\text{Pb}(\text{SO}_3)_2$ Solfito piombico	SnSO_3 Solfito stannoso	$\text{Sn}(\text{SO}_3)_2$ Solfito stannico
$(\text{HSO}_3)^-$ idrogenosolfito	NaHSO_3 Idrogeno-solfito di sodio	CuHSO_3 Idrogeno-solfito rameoso	$\text{Cu}(\text{HSO}_3)_2$ Idrogeno-solfito rameico	$\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$ Idrogeno-solfito di calcio	$\text{Ba}(\text{HSO}_3)_2$ Idrogeno-solfito di bario	$\text{Fe}(\text{HSO}_3)_2$ Idrogeno-solfito ferroso	$\text{Fe}(\text{HSO}_3)_3$ Idrogeno-solfito ferrico	$\text{Al}(\text{HSO}_3)_3$ Idrogeno-solfito di alluminio	NH_4HSO_3 Idrogeno-solfito di ammonio	$\text{Pb}(\text{HSO}_3)_2$ Idrogeno-solfito piomboso	$\text{Pb}(\text{HSO}_3)_4$ Idrogeno-solfito piombico	$\text{Sn}(\text{HSO}_3)_2$ Idrogeno-solfito stannoso	$\text{Sn}(\text{HSO}_3)_4$ Idrogeno-solfito stannico

(segue)

- 41.
- solfo di berillio
 - solfito di bario
 - solfo di boro
- 42.
- bicarbonato di litio o idrogenocarbonato di litio
 - monoidrogenofosfato di calcio
- 43.
- $\text{Mg}(\text{ClO}_3)_2$
 - $\text{Cu}(\text{HCO}_3)_2$
 - $\text{Mg}(\text{ClO}_2)_2$
 - CuCO_3
 - $\text{Ca}(\text{ClO}_2)_2$

44.

Coppia di ioni	Formula	Nome
Fe^{3+} e $(\text{OH})^-$	$\text{Fe}(\text{OH})_3$	Idrossido ferrico
Ca^{2+} e O^{2-}	CaO	Ossido di calcio
Cu^{2+} e O^{2-}	CuO	Ossido rameico
Fe^{+2} e S^{-2}	FeS	Solfuro ferroso
Ca^{2+} e SO_4^{2-}	CaSO_4	Solfato di calcio
K^+ e ClO_4^-	KClO_4	Perclorato di potassio

45.

- idrogenosolfato di potassio o bisolfato di potassio
- diidrogenofosfato di magnesio
- clorato rameoso
- perossido di idrogeno

46.

- cloruro di ferro (II)
- cloruro di ferro (III)
- solfuro di cromo (II)
- solfuro di cromo (III)

47.

- hydrogen sulphite cuprous*
- chloride cuprous*

49. A

50. B

51. B

52. C

53. D

54. reagisce, gas nobili, binari, ossidi

55. anidridi, H^+

56. F

57. F

58. F

59. F

60. V

61. V

62. V

63. V

64. F

65.

- $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ e $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
- PbSO_4 e NH_4Cl
- $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ e H_2O
- $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ e H_2O

66.

$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ e H_2O ; idrossido ferrico, acido solforico \rightarrow solfato ferrico, acqua

$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ e H_2O ; idrossido di calcio, acido fosforico \rightarrow fosfato di calcio, acqua

AlPO_4 e H_2O ; acido fosforico, idrossido di alluminio \rightarrow fosfato di alluminio, acqua

$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ e H_2O ; idrossido rameico, acido nitrico \rightarrow nitrato rameico, acqua

67.

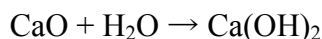
- $2\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{H}_2\text{O}$
- $3\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Pb}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
- $3\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{H}_3\text{PO}_3 \rightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_3)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
- $2\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{H}_2\text{O}$
- $3\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
- $3\text{Cu}(\text{OH})_2 + 2\text{H}_3\text{BO}_3 \rightarrow \text{Cu}_3(\text{BO}_3)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$

68. $\text{HClO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaClO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ 69. $2\text{HNO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_2)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ 70. $\text{H}_3\text{PO}_4 + 3\text{CuOH} \rightarrow \text{Cu}_3\text{PO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$

Il laboratorio delle competenze

71. Sia il rubino che lo zaffiro hanno formula Al_2O_3 , ma contengono diverse quantità di altri metalli in tracce, che determinano il loro colore e che possono variare da campione a campione.

72. Si forma idrossido di calcio (detto anche calce spenta) secondo la reazione:



73. NaClO . Per la sua azione ossidante è usato come sbiancante, come disinfettante e per uccidere microrganismi dannosi come funghi e virus.

74. *Open-ended answer.*

75. La formula del fosfato di calcio è $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$. Il principale componente inorganico del corpo umano è H_2O e ioni inorganici disciolti: Na^+ , K^+ , Cl^- , HCO_3^- , PO_4^{3-} .

76. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

77. Nella formazione di un miscuglio eterogeneo si ha la dispersione o sospensione di particelle di dimensioni molto più grandi delle dimensioni atomiche. Il miscuglio si ottiene grazie alle forze di interazione sulle superfici di queste particelle.

Nella formazione di un miscuglio omogeneo si ha un mescolamento a livello delle particelle microscopiche che compongono la materia (molecole, atomi, ioni), tramite forze di van der Waals o a forze dipolo-dipolo elettrico.

In una reazione chimica cambia la configurazione dei legami chimici forti: covalenti, ionici, metallici.

Esempi:

- Quando NaCl si solubilizza in H_2O , gli ioni Na^+ e Cl^- , che già esistevano come tali nel sale, sono circondati da molecole di H_2O che si dispongono con i dipoli in modo da massimizzare

il contatto tra parziale carica positiva in H_2O (atomo di O) e ioni Cl^- e viceversa. Si tratta di un miscelamento.

- Quando HCl si solubilizza in H_2O , abbiamo una reazione chimica perché si rompe il legame covalente e si formano ioni Cl^- solvatati (come nel caso di NaCl) e ioni H_3O^+ . Entrambi gli ioni non esistevano in precedenza.
- Nel caso di una reazione tra due sali che si scambiano gli ioni per dare due sali diversi, gli ioni restano invariati ma si parla di reazione chimica perché si è formato un nuovo legame ionico.

(segue)

	Na ⁺	Cu ⁺ 080	Cu ²⁺ 160	Ca ²⁺	Ba ²⁺	Fe ²⁺ 080	Fe ³⁺ 160	Al ³⁺	NH ₄ ⁺ ammonio	Pb ²⁺ 080	Pb ⁴⁺ 160	Sn ²⁺ 080	Sn ⁴⁺ 160
(ClO ₄) ⁻ perclorato	NaClO ₄ Perclorato di sodio	CuClO ₄ Perclorato rameoso	Cu(ClO ₄) ₂ Perclorato rameico	Ca(ClO ₄) ₂ Perclorato di calcio	Ba(ClO ₄) ₂ Perclorato di bario	Fe(ClO ₄) ₂ Perclorato ferroso	Fe(ClO ₄) ₃ Perclorato ferrico	Al(ClO ₄) ₃ Perclorato di alluminio	NH ₄ ClO ₄ Perclorato di ammonio	Pb(ClO ₄) ₂ Perclorato piomboso	Pb(ClO ₄) ₄ Perclorato piombico	Sn(ClO ₄) ₂ Perclorato stannoso	Sn(ClO ₄) ₄ Perclorato stannico
(ClO ₃) ⁻ clorato	NaClO ₃ Clorato di sodio	CuClO ₃ Clorato rameoso	Cu(ClO ₃) ₂ Clorato rameico	Ca(ClO ₃) ₂ Clorato di calcio	Ba(ClO ₃) ₂ Clorato di bario	Fe(ClO ₃) ₂ Clorato ferroso	Fe(ClO ₃) ₃ Clorato ferrico	Al(ClO ₃) ₃ Clorato di alluminio	NH ₄ ClO ₃ Clorato di ammonio	Pb(ClO ₃) ₂ Clorato piomboso	Pb(ClO ₃) ₄ Clorato piombico	Sn(ClO ₃) ₂ Clorato stannoso	Sn(ClO ₃) ₄ Clorato stannico
(ClO ₂) ⁻ clorito	NaClO ₂ Clorito di sodio	CuClO ₂ Clorito rameoso	Cu(ClO ₂) ₂ Clorito rameico	Ca(ClO ₂) ₂ Clorito di calcio	Ba(ClO ₂) ₂ Clorito di bario	Fe(ClO ₂) ₂ Clorito ferroso	Fe(ClO ₂) ₃ Clorito ferrico	Al(ClO ₂) ₃ Clorito di alluminio	NH ₄ ClO ₂ Clorito di ammonio	Pb(ClO ₂) ₂ Clorito piomboso	Pb(ClO ₂) ₄ Clorito piombico	Sn(ClO ₂) ₂ Clorito stannoso	Sn(ClO ₂) ₄ Clorito stannico
(ClO) ⁻ ipoclorito	NaClO Ipoclorito di sodio	CuClO Ipoclorito rameoso	Cu(ClO) ₂ Ipoclorito rameico	Ca(ClO) ₂ Ipoclorito di calcio	Ba(ClO) ₂ Ipoclorito di bario	Fe(ClO) ₂ Ipoclorito ferroso	Fe(ClO) ₃ Ipoclorito ferrico	Al(ClO) ₃ Ipoclorito di alluminio	NH ₄ ClO Ipoclorito di ammonio	Pb(ClO) ₂ Ipoclorito piomboso	Pb(ClO) ₄ Ipoclorito piombico	Sn(ClO) ₂ Ipoclorito stannoso	Sn(ClO) ₄ Ipoclorito stannico
(SiO ₄) ⁴⁻ silicato	Na ₄ SiO ₄ Silicato di sodio	Cu ₄ SiO ₄ Silicato rameoso	Cu ₂ SiO ₄ Silicato rameico	Ca ₂ SiO ₄ Silicato di calcio	Ba ₂ SiO ₄ Silicato di bario	Fe ₂ SiO ₄ Silicato ferroso	Fe ₄ (SiO ₃) ₃ Silicato ferrico	Al ₄ (SiO ₄) ₃ Silicato di alluminio	(NH ₄) ₄ SiO ₄ Silicato di ammonio	Pb ₂ SiO ₄ Silicato piomboso	PbSiO ₄ Silicato piombico	Sn ₂ SiO ₄ Silicato stannoso	SnSiO ₄ Silicato stannico
(MnO ₄) ⁻ manganato	NaMnO ₄ Manganato di sodio	CuMnO ₄ Manganato rameoso	Cu(MnO ₄) ₂ Manganato rameico	Ca(MnO ₄) ₂ Manganato di calcio	Ba(MnO ₄) ₂ Manganato di bario	Fe(MnO ₄) ₂ Manganato ferroso	Fe(MnO ₄) ₃ Manganato ferrico	Al(MnO ₄) ₃ Manganato di alluminio	NH ₄ MnO ₄ Manganato di ammonio	Pb(MnO ₄) ₂ Manganato piomboso	Pb(MnO ₄) ₄ Manganato piombico	Sn(MnO ₄) ₂ Manganato stannoso	Sn(MnO ₄) ₄ Manganato stannico
(O ₂) ²⁻ perossido	Na ₂ O ₂ Perossido di sodio	Cu ₂ O ₂ Perossido rameoso	CuO ₂ Perossido rameico	CaO ₂ Perossido di calcio	BaO ₂ Perossido di bario	FeO ₂ Perossido ferroso	Fe ₂ (O ₂) ₃ Perossido ferrico	Al ₂ (O ₂) ₃ Perossido di alluminio	(NH ₄) ₂ O ₂ Perossido di ammonio	PbO ₂ Perossido piomboso	Pb(O ₂) ₂ Perossido piombico	SnO ₂ Perossido stannoso	Sn(O ₂) ₂ Perossido stannico