

PROBLEMI

I - Scrivere le formule dei seguenti composti:

1. Anidride cromica
2. Dicromato di bario
3. Tetraborato aurico
4. Solfuro acido d'ammonio
5. Ferricianuro ferrico
6. Cloruro doppio di bario e potassio
7. Idrossilammia
8. Tetratioortoarseniato d'alluminio
9. Nitrato di bario
10. Anidride borica
11. Acido cianidrico
12. Solfato cromico
13. Perclorato di ammonio
14. Protossido d'azoto
15. Fosfato monocalcico
16. Anidride nitrosa
17. Piombito sodico
18. Metafosfato mercurico
19. Clorito di potassio
20. Manganato di ammonio
21. Anidride arseniosa
22. Zincato sodico
23. Nitrito cobaltoso
24. Anidride manganica
25. Piroarseniato rameico
26. Solfuro di zinco
27. Ferrocianuro di potassio
28. Nitrato monobasico di bismuto
29. Ortofosfato bicalcico
30. Idrazina
31. Cloruro mercuroso
32. Bicarbonato di calcio
33. Iposofito di alluminio
34. Metastannato di sodio
35. Cloruro mercurico
36. Ipoazotite
37. Bisolfito di ammonio
38. Pirofosfato di magnesio
39. Cianuro rameico
40. Clorato di ammonio
41. Solfuro antimonico
42. Stannito sodico
43. Ortofosfato neutro di potassio
44. Idrato manganico
45. Fosfina
46. Idruro di litio
47. Metasilicato di bario
48. Idrossoalluminato di potassio
49. Perossido di bario
50. Tetratioortoperiodato trirameico

40

II – Scrivere il nome corrispondente alle seguenti formule:

- | | | |
|--------------------------------------|-------------------------------------------|-----------------------------------------------|
| 1. NaHCO_3 | 16. $\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6$ | 31. NOCl |
| 2. $\text{Ba}_3(\text{HSiO}_4)_2$ | 17. NH_4Cl | 32. K_2HgJ_4 |
| 3. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ | 18. BiOCl | 33. O_3 |
| 4. K_2MnO_3 | 19. H_5JO_6 | 34. CaS_2O_7 |
| 5. $\text{Cu}(\text{MnO}_4)_2$ | 20. $\text{Fe}_4(\text{P}_2\text{O}_7)_3$ | 35. $\text{Fe}(\text{AlO}_2)_3$ |
| 6. $\text{KAl}(\text{CO}_3)_2$ | 21. NH_4CN | 36. LiAlH_4 |
| 7. BaH_2 | 22. NH_4OH | 37. SnCl_6^{2-} |
| 8. NH_4HS | 23. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ | 38. PH_4^+ |
| 9. $\text{Al}(\text{OH})\text{SO}_4$ | 24. NaH_2PO_2 | 39. $\text{Hg}_2(\text{BrO})_2$ |
| 10. CO | 25. $\text{Ce}(\text{SO}_4)_2$ | 40. $\text{BaMgFe}(\text{CN})_6$ |
| 11. N_2H_4 | 26. Hg_2Br_2 | 41. $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ |
| 12. CaHAsO_4 | 27. H_2O_2 | 42. $\text{Ni}(\text{NH}_3)_6^{2+}$ |
| 13. $\text{Fe}_2(\text{HPO}_4)_3$ | 28. Cu_2SO_3 | 43. SiC |
| 14. NH_4PO_3 | 29. K_4SiO_4 | 44. P_2S_3 |
| 15. FeS_2O_3 | 30. HBrO | 45. D_2O |

III – Partendo dalle risoluzioni, risolvere gli stessi esercizi, ma in maniera inversa.

RISOLUZIONI

I -

- | | | |
|------------------------------------------|------------------------------------------|------------------------------------------------------|
| 1. CrO_3 | 18. $\text{Hg}(\text{PO}_3)_2$ | 35. HgCl_2 |
| 2. BaCr_2O_7 | 19. KClO_2 | 36. N_2O_4 |
| 3. $\text{Au}_2(\text{B}_4\text{O}_7)_3$ | 20. $(\text{NH}_4)_2\text{MnO}_4$ | 37. NH_4HSO_3 |
| 4. NH_4HS | 21. As_2O_3 | 38. $\text{Mg}_2\text{P}_2\text{O}_7$ |
| 5. $\text{FeFe}(\text{CN})_6$ | 22. Na_2ZnO_2 | 39. $\text{Cu}(\text{CN})_2$ |
| 6. KBaCl_3 | 23. $\text{Co}(\text{NO}_2)_2$ | 40. NH_4ClO_3 |
| 7. NH_2OH | 24. MnO_3 | 41. Sb_2S_5 |
| 8. AlAsS_4 | 25. $\text{Cu}_2\text{As}_2\text{O}_7$ | 42. Na_2SnO_2 |
| 9. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ | 26. ZnS | 43. K_3PO_4 |
| 10. B_2O_3 | 27. $\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$ | 44. $\text{MnO}(\text{OH})_2$ |
| 11. HCN | 28. $\text{BiOH}(\text{NO}_3)_2$ | 45. PH_3 |
| 12. $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$ | 29. CaHPO_4 | 46. LiH |
| 13. NH_4ClO_4 | 30. N_2H_4 | 47. BaSiO_3 |
| 14. N_2O | 31. Hg_2Cl_2 | 48. $\text{KAl}(\text{OH})_4$ |
| 15. $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ | 32. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ | 49. BaO_2 |
| 16. N_2O_3 | 33. $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_2)_3$ | 50. $\text{Cu}_3(\text{H}_2\text{Si}_4\text{O}_2)_2$ |
| 17. Na_2PbO_2 | 34. Na_2SnO_3 | |

II -

- | | |
|------------------------------------|--------------------------------------|
| 1. Bicarbonato di sodio | 6. Carbonato di alluminio e potassio |
| 2. Ortosilicato monoacido di bario | 7. Idruro di bario |
| 3. Tiosolfato di sodio | 8. Solfuro acido d'ammonio |
| 4. Manganito di potassio | 9. Solfato monobasico di alluminio |
| 5. Permanganato rameico | |

5

42

10. Ossido di carbonio
11. Idrazina
12. Ortoarseniato bicalcico
13. Ortofossato biferrico
14. Metafossato di ammonio
15. Tiosolfato ferroso
16. Ferricianuro potassico
17. Cloruro d'ammonio
18. Cloruro di bismutite
19. Acido ortoperiodico
20. Pirofossato ferrico
21. Cianuro di ammonio
22. Idrato di ammonio
23. Ortofossato tricalcico
24. Iposolfito di sodio
25. Solfato cerico
26. Bromuro mercurioso
27. Acqua ossigenata
28. Solfito rameoso
29. Ortosilicato di potassio
30. Acido ipobromoso
31. Cloruro di nitrosile
32. Tetraiodomercurato di potassio
33. Ozono
34. Disolfato di calcio
35. Metaalluminato ferrico
36. Idruro di litio e alluminio
37. Ione esaclorostannato
38. Ione fosfonio
39. Ipobromito mercurioso
40. Ferrocianuro di bario e magnesio
41. Solfato rameico pentaidrato
42. Ione esaamminonichel
43. Carburo di silicio
44. Solfuro fosforoso
45. Acqua, detta *pesante*, con atomi di *deuterio* ${}^2_1\text{H} = \text{D}$