

Scrivere le formule delle seguenti sostanze:

1. Arsina
2. Metaborato di sodio
3. Azoturo basico di rame(II)
4. Acido difosforoso
5. Acido ditionico
6. Disilicato di potassio
7. Perossometasilicato di ferro(III)
8. Cromito di calcio
9. Manganato manganoso
10. Carburo di calcio
11. Triidrogenoparaperiodato di sodio
12. Tetrionato di sodio
13. Idrogenodisolfito di bario
14. Acido perossometaborico
15. Ione formiato
16. Tritiocarbonato di rubidio
17. Cloruro di solforile
18. Fluorosilicato di calcio
19. Idrogenomanganito di fosforo
20. Acido clorosolfonico
21. Ossicloruro di fosforo
22. Metaalluminato di litio
23. Tetraborato di ferro(III)
24. Idrogenoperossoseleniato di ammonio
25. Tiosolfato di alluminio
26. Perossometasilicato di ferro(III)
27. Ione esacianoferrato(III)
28. Manganito basico di cesio
29. Perossodifosfato di calcio
30. Cianuro di idrazina
31. Ossalato di sodio
32. Solfocianuro (o tiocianato) di rame(II)
33. Idrossilammina
34. Triidrogeno diarsenito di potassio
35. Disolfato ferrico
36. Perclorato basico di calcio
37. Fosgene
38. Acetilene
39. Cloruro di tionile
40. Iponitrito rameoso
41. Cloruro di solforile
42. Tellurato di fosfonio
43. Stibina
44. Ditiopofosfito di fosfonio
45. Nitrammide
46. Diidrogenoditioarseniato di ammonio
47. Solfammide
48. Diossido di tricarbonio
49. Ione tatraiodomercuriato
50. Acido titrionico
51. Manganito di cromo(III)
52. Calciocianammide
53. Cloroformio
54. Calomelano

Scrivere i nomi dei seguenti composti:

- | | |
|--|---|
| 1. $\text{Cu (AsO}_3)_2$ | 27. $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$ (sodio tetraborato) |
| 2. $\text{H}_2\text{N}_2\text{O}_2$ | 28. Hg_2Cl_2 |
| 3. NH_2OH | 29. KBiO_2 |
| 4. NaAlO_2 | 30. $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_6$ |
| 5. $\text{Fe}_2 (\text{SO}_5)_3$ | 31. NaBiO_3 |
| 6. NH_4N_3 | 32. SiC |
| 7. KHS_2O_8 | 33. $\text{N}_2\text{H}_5\text{ClS}_3$ |
| 8. Na_2HASO_3 | 34. $(\text{PH}_4)_2\text{H}_2\text{As}_2\text{O}_8$ |
| 9. H_2AsO_2 | 35. SO_2Br_2 |
| 10. $\text{Cu (NO}_2)_2$ | 36. BeSeO_5 |
| 11. $\text{NaH}_3\text{P}_2\text{O}_8$ | 37. Na_3AsS_4 |
| 12. $\text{Bi (OH)}_2\text{ClO}_2$ | 38. U_3O_8 |
| 13. CuN_6 | 39. $[\text{BH}_4]^-$ |
| 14. CuHPO_4 | 40. LiHMnO_3 |
| 15. PH_4I | 41. RbSO_2F |
| 16. $\text{Fe}_2 (\text{H}_2\text{SiO}_4)_3$ | 42. $\text{Te}_2[\text{Ni(CN)}_4]$ |
| 17. SOCl_2 | 43. ICl_3 |
| 18. PH_3 | 44. COS |
| 19. NOCl | 45. $\text{Fe(HCS}_3)_3$ |
| 20. C_6H_6 | 46. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ |
| 21. NH_4PO_4 | 47. HCrO_2 |
| 22. KHS_4O_6 | 48. $(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_3$ |
| 23. CCl_4 | 49. CS_2 |
| 24. SO_2Cl_2 | 50. $\text{Cu (CH}_3\text{COO)}_2$ |
| 25. OF_2 | 51. C_6H_6 |
| 26. HCNO | 52. $\text{Al}_2(\text{SiO}_3)_3$ |