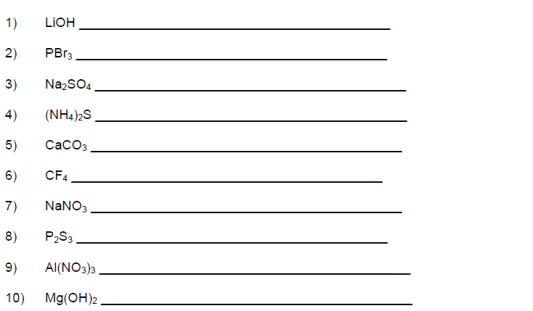
SCI 10 Chimie Nomenclature Mixte – Pratique supplémentaire

Nommez les composés ci-dessous. Ils peuvent être ioniques ou covalents.



Écrivez la formule pour chacun des composés suivants.

1. Oxyde de potassium \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. Tribromure de phoshpore \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Hydroxyde de calcium \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. Sulfure de diazote \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
5. Monoxyde de carbone \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
6. Tétrahydrure de dibore \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
7. Pentabromure de phosphore \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
8. Dichlorure de soufre \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
9. Carbonate de sodium \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
10. Acétate d’aluminium \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Réponses

1. Hydroxyde de lithium
2. Tribromure de phosphore
3. Sulfate de sodium
4. Sulfure d’ammonium
5. Carbonate de calcium
6. Tétrafluorure de carbone
7. Nitrate de sodium
8. Trisulfure de diphosphore
9. Nitrate d’aluminium
10. Hydroxyde de magnésium
11. K2O
12. PBr3
13. Ca(OH)2
14. N2S
15. CO
16. B2H3
17. PBr5
18. SCl­2
19. Na2CO3
20. Al(C2H3O2)3