

# Correction du devoir sur la nomenclature

**1<sup>er</sup> côté** : Révision des formules chimiques (Travail 5)

**2<sup>e</sup> côté** : Pratique de formules et nomenclature (Travail 6)

# Travail 5

1. Acide chlorhydrique

ou chlorure d'hydrogène

2. Acide sulfhydrique

ou sulfure d'hydrogène

3. Bromure de mercure (II)

4. Oxyde de fer (III)

5. Chlorure d'argent

**6. Iodure de sodium**

**7. Sulfate de sodium**

**8. Oxyde de cuivre (I)**

**9. Oxyde de plomb (II)**

**10. Phosphate de cuivre (II)**

**11. Oxyde d'ammonium**

**12. Carbonate de calcium**



**19. NiSO<sub>4</sub>**

**20. CaO**

**21. CH<sub>3</sub>COONa**

**22. MnI<sub>4</sub>**

**23. Li<sub>3</sub>P**

**24. Co(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>**

## Travail 6 :

# Pratique de formules et nomenclature



# Pratique de formules et nomenclature



# Pratique de formules et nomenclature



# Pratique de formules et nomenclature

1. Sulfure de sodium
2. Phosphate de nickel (II)
3. Sulfate de fer (III)
4. Nitrate de calcium
5. Iodure de magnésium

6. Oxyde de magnésium
7. Sulfure de potassium
8. Phosphate d'étain (IV)
9. Sulfure d'ammonium
10. Chlorure de fer (II)
11. Fluorure d'hydrogène
12. Carbonate de lithium
13. Oxyde de mercure (I)

14. Iodure d'ammonium

15. Fluorure de cuivre (II)

16. Hydroxyde de calcium

17. Chlorure de béryllium

18. Acide sulfhydrique

19. Nitrate de cuivre (II)

20. Acétate de barium

21. Iodure de fer (III)

22. Fluorure de cobalt (II)

23. Bromure de magnésium

24. Nitruure de plomb (IV)

25. Eau