

5. *Oxydes alcalino-terreux.*

Ces oxydes sont précipités directement, ou seulement à l'ébullition, par les carbonates alcalins, à l'état de carbonates blancs; les sels ammoniacaux empêchent la précipitation des sels de magnésie.

*Phosphates alcalins*: précipité blanc de phosphates insolubles.

*Acide sulfhydrique et sulfhydrate d'ammoniaque*: pas de précipité.

6. *Sels de baryte et de strontiane.*

*Acide sulfurique et sulfate*: précipités blancs insolubles dans les acides (sulfate de baryte et de strontiane).

Les sels de baryte colorent la flamme de l'acool en jaune, les sels de strontiane la colorent en rouge éclatant (*feu du Bengale*).

7. *Sels de chaux.*

*Acide sulfurique*: précipité blanc (sulfate de chaux) quand les solutions sont concentrées: le précipité est soluble dans une grande quantité d'eau; dans les solutions étendues, il ne se forme qu'après l'addition de l'alcool.

*Acide oxalique, ou oxalate d'ammoniaque*: précipité blanc; ils troublent les solutions quand elles ne contiennent que des traces de chaux (oxalate de chaux).

8. *Sels de Magnésie.*

*Acide sulfurique*: pas de précipité.

*Phosphate de soude et d'ammoniaque*: précipité blanc, cristallin (phosphate ammoniaco-magnésien); quand les solutions sont très-étendues, le précipité ne se forme qu'après quelque temps.

9. *Sels d'alumine.*

*Ammoniaque, carbonate d'ammoniaque ou sulfhydrate d'ammoniaque*: précipité blanc d'hydrate d'alumine. La potasse en excès redissout le précipité, qui se forme par une addition de sel ammoniac (chlorure d'ammoniac); une solution de sel de cobalt chauffée au chalumeau avec un sel d'alumine colore l'alumine en bleu.