

incompatibilité est recherchée pour servir de palliatif, ainsi qu'il arrive dans les mélanges de morphine et d'atropine. Dans ces mélanges l'atropine est utile pour corriger l'effet toxique de la morphine sur le cœur et la respiration.

L'incompatibilité chimique résulte de la décomposition d'une ou de plusieurs substances faisant partie d'une prescription.

Cette décomposition n'est cependant pas toujours nuisible ; au contraire, très souvent, elle est le but recherché. Ainsi, en mélangeant de la teinture ou de l'infusion de digitale avec une solution de perchlorure de fer, on obtient du tannate de fer, substance qui possède des propriétés particulières. Comme autre exemple d'une incompatibilité chimique utile, citons aussi la formule suivante :

Chlorate de potassium.....	1 drachme
Acide chlorhydrique, dit :.....	.2 drachmes
Eau.....	2 onces

Il y a évidemment incompatibilité entre le sel et l'acide qui composent cette formule mais la décomposition résultant du contact des deux corps donne naissance à un gaz, le chlore, qui se dissout dans l'eau et en donne une solution saturée ; ce qui est le résultat cherché.

L'incompatibilité chimique résulte ordinairement : 1o De la précipitation, produite par l'addition d'une solution d'un sel à une solution d'un autre sel, quand ces sels, par l'échange de leurs éléments, peuvent donner naissance à un nouveau corps insoluble. Un exemple assez fréquent de ce genre d'incompatibilité est l'association du sulfate de zinc en solution avec une solution d'acétate de plomb, ce mélange donnant naissance à du sulfate de plomb insoluble. Autre exemple : La solution de sulfate de magnésium associée à une solution de carbonate de sodium donne un précipité de carbonate de magnésium.

2o De la *décomposition*, par un acide fort, d'un sel en solution contenant une base unie à un acide faible ou volatil ; tel le mélange de l'acétate de plomb et de l'acide sulfurique. Par réaction ces deux corps produisent du sulfate de plomb insoluble et de l'acide acétique.

3o De la décomposition d'un sel (en solution) contenant un acide uni à une base faible ou volatile, par l'action d'un alcali fort. Ex. : mélange d'acétate d'ammonium et de potasse caustique (liqueur de potasse).

4o De la précipitation d'alcaloïdes, par addition à leurs solutions (teintures, vins, extraits liquides, etc), d'alcalis, de sels alcalins, ou de sels produisant avec les alcaloïdes des composés insolubles. Ex. : mélange de bisulfate de quinine en solution avec de la liqueur de potasse ou de la liqueur d'ammoniaque.