

Le platine s'allie très-bien avec le cuivre , et cet alliage est ductile , si le cuivre y ent pour les $\frac{1}{4}$; il est susceptible d'un beau poli qui se soutient long-temps.

Tous les métaux s'unissent assez bien avec le platine ; mais en général, ces alliages sont aigres et cassans.

Il ne s'amalgame point du tout avec le mercure , et « cette propriété , dit » Fourcroy , semble le rapprocher du » fer , dont il a d'ailleurs la couleur » et la dureté ».

On observe d'un autre côté , que plus on le prive du fer qu'il contient, et plus il s'éloigne des caractères et des propriétés de l'or, ce qui semble prouver que le platine n'est point, comme on l'a cru, une combinaison de l'or avec le fer.

Ce qui prouve encore qu'il n'y a pas d'or dans le platine , c'est que le précipité qu'on obtient de sa dissolution, par l'ammoniaque , n'est point fulminant comme celui de l'or.