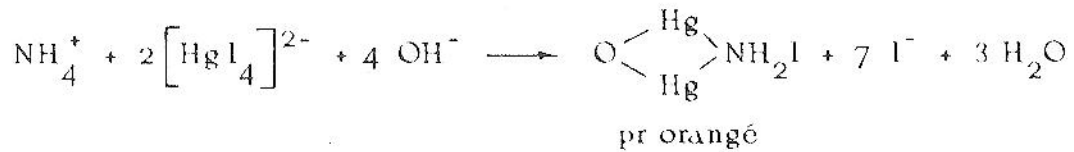


## 1 AMMONIUM

1. Réactif de Nessler = Mélange de  $[\text{HgI}_4]^{2-}$  et de NaOH



Chauffer éventuellement !

2. Traitement à chaud par KOH (dissous) ou par  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  sec.

Il y a mise en liberté de  $\text{NH}_3$  qui se révèle par l'odeur  
ou à l'aide d'une baguette humectée de HCl conc.

Réactifs communs avec le Potassium :

a) Hexanitrito-cobaltate de Na :  $\text{Na}_3[\text{Co}^{\text{III}}(\text{NO}_2)_6]$



$\text{K}^+$  donne avec ce réactif un pr jaune de  $\text{K}_2\text{Na}[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$  (voir) /

$\text{NH}_4^+$  et  $\text{NO}_2^-$  peuvent réagir et donner un dégagement de  $\text{N}_2$  !

b) Acide chloroplatinique :  $\text{H}_2[\text{PtCl}_6]$



$\text{K}^+$  donne avec ce réactif un pr jaune cristallin de  $\text{K}_2[\text{PtCl}_6]$