

## Cannizzaro: - donner p. 301

- on utilise KOH et non NaOH car les paires d'ions KOH sont moins collées que celles de NaOH  $\Rightarrow$  ceci rend la réaction plus nerveuse.
- KOH en excès (utiliser <sup>faire point</sup> ~~marker~~)
- on fait le reflux

⚠ un précipité peut apparaître durant la réaction de reflux, c'est normal.

- après reflux on aura un précipité, c'est normal. ajouter 10-20 ml d'eau jusqu'à ce que la solution soit limpide et orange.

↳ il peut y avoir des blocs qui disparaissent lors de l'ajout d'eau.

⚠ Lors du troisième lavage au l'éther diéthylique il y a un précipité dans la phase aqueuse qui est apparu!  
↳ faire un seule étape de séparation

- ce précipité peut se dissoudre dans  $\text{H}_2\text{O}$  d'eau.  
↳ équilibre de cristallisation.