

Je prépare le bocal:

Questions:

- 1) a) L'eau de la piscine est acide car son pH est en dessous de 7.
b) La représentation B car dans un liquide acide il y a plus d'ions H^+ que HO^- .
- 2) Juliette doit ajouter du liquide pH- pour que le pH de l'eau dans la piscine soit égal à 7.
- 3) Ils doivent être manipulés avec précaution car ce sont des concentrés soit basique (pH-) soit acide (pH+).
- 4) Oui car il y a un nouveau corps qui se crée et un corps qui disparaît.
- 5) Je pense que c'est pour éviter les réactions chimiques.

6) 1) piscine = $l \times p \times h$ donc 1 piscine : $800 \times 300 \times 150 = 36\,000\,000$

m^3	dm^3	cm^3
-------	--------	--------

36,000000		
-----------	--	--

Dans $36 \times 50 \div 10 = 180$

Il faudrait donc 180 ml pour 0,5 de pH pour avoir un pH de 7.