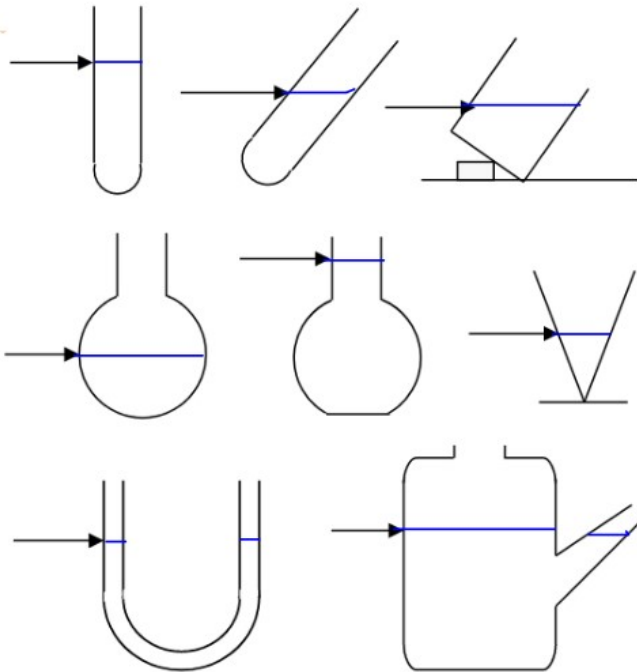


**2. Faire les exercices ci-dessous :** Aidez vous des observations précédentes.

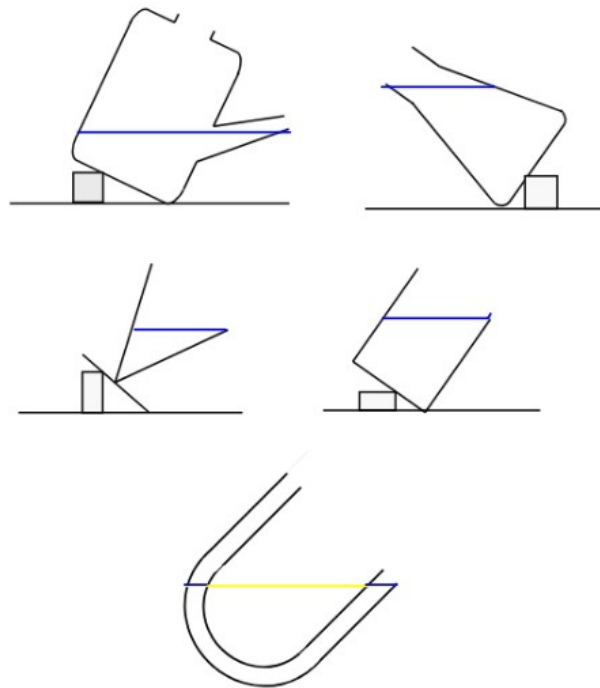
**Exercice 1 :**

Les récipients ci-dessous contiennent un liquide.  
Représentez la surface libre du liquide, la flèche indiquant le niveau du liquide.



**Exercice 2 :**

Représentez la surface libre du liquide, sachant que le récipient est rempli au maximum sans que le liquide ne coule.



### 3. Compléments

En chimie le terme «espèce chimique» correspond à une substance pure.

Chaque espèce chimique est représentée par sa formule chimique.

Exemple: l'eau ( $H_2O$ ), le dioxyde de carbone (.....), le sel de cuisine (NaCl, chlorure de sodium) le dioxygène (.....), le mercure (Hg), l'éthanol ( $C_2H_6O$ ) ...

Chaque espèce chimique possède des caractéristiques qui permettent de l'identifier : son aspect, sa couleur, sa densité, sa température de fusion, ... L'eau bout à  $100^\circ C$ , et l'éthanol à  $79^\circ C$ .

L'eau salée est un mélange d'espèces chimiques et n'a pas de formule. (Eau plus chlorure de sodium)

De même pour l'air ( ..... + ..... + .....)

De même pour l'eau du robinet ( ..... + .....)

<

