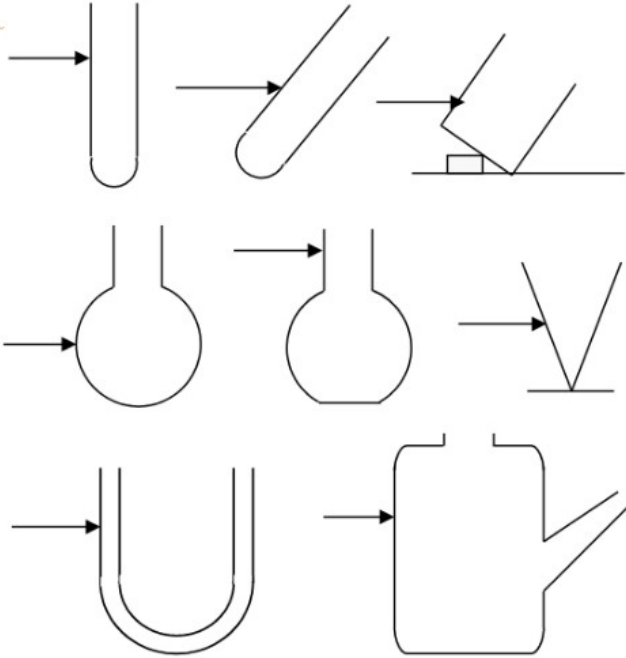


2. Faire les exercices ci-dessous : Aidez vous des observations précédentes.

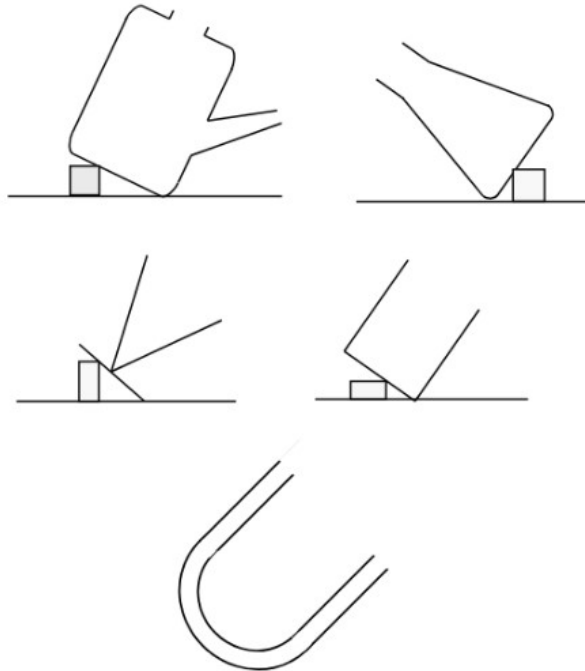
Exercice 1 :

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



Exercice 2 :

Représente 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 (..... CO_2), le sel de cuisine ($NaCl$ chlorure de sodium)

le dioxygène (..... O_2), 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 (.....azote..... +dioxygène..... +argon.....) (et CO_2)

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



