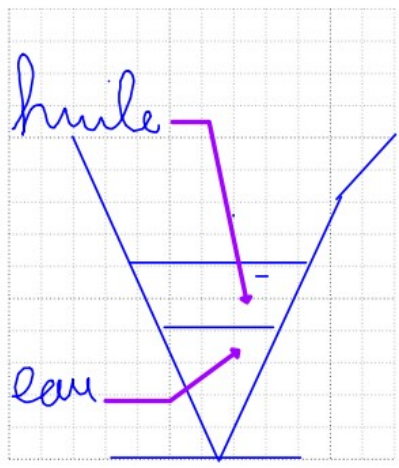


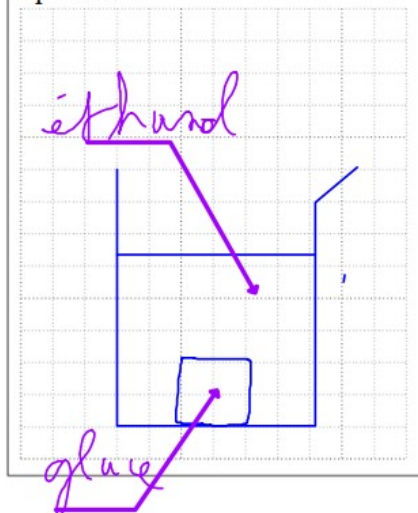
## 2. Comparaisons de quelques substances.

Substances	Masse d'un mL en g
eau (liquide)	1,00
eau très salée	1,10
cuirve	8,90
aluminium	2,70
fer	7,90
huile d'olive	0,92
éthanol	0,79
mercure	13,70
PS	1,05
PVC	1,27
Peuplier	0,39
Ébène	1,15
Glace (eau solide)	0,92

a) On verse de l'eau puis de l'huile d'olive dans un verre à pied. Faire un schéma légendé de l'expérience.



b) Dans un bécher on verse de l'éthanol puis on y met un glaçon (eau solide). Que devrait on observer ? Faire un schéma légendé pour répondre.



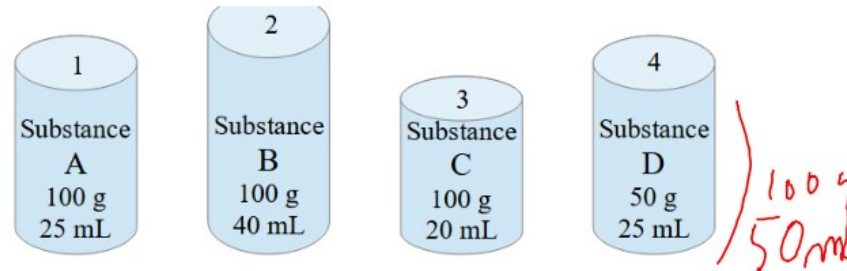
3. Observer le document :

Quelle est la masse du cylindre 1:

Quelle est la masse du cylindre 4:

Quel est le volume du cylindre 2:

Quel est le volume du cylindre 3:



Classer les substances A, B, C et D du moins dense au plus dense.

D, B, A, C

A	B	C	D
4g	2,5g	5g	2g
1ml	1ml	1ml	1ml

