

Les Formes d'énergie

- Chimique
- Électrique
- Thermique
- Lumineuse
- Mécanique

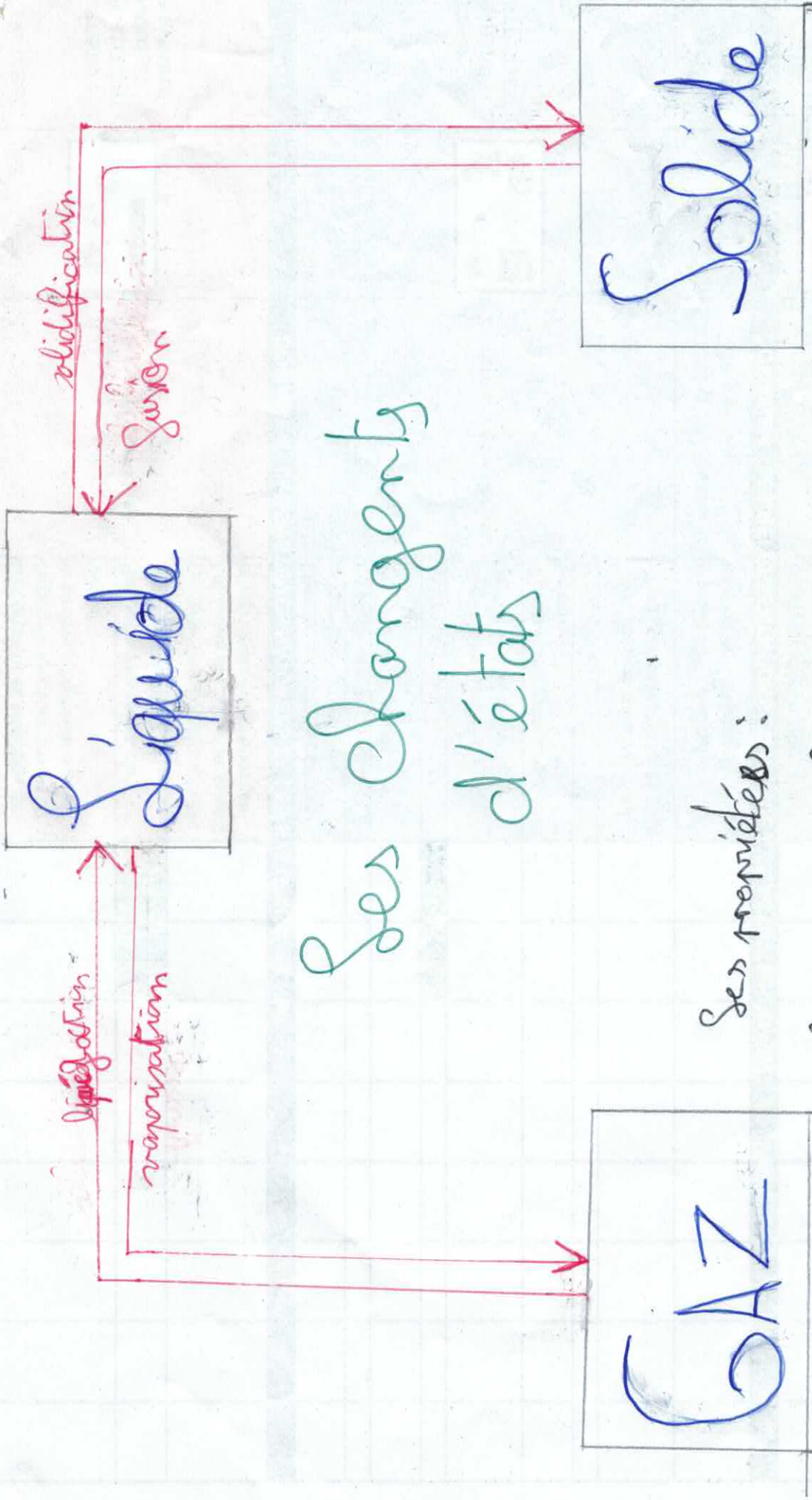


Les besoins:

- Vivre
- Déplacer
- Manger
- Chauffer
- Éclairer
- ...

Les sources:

- Renouvelable
- Non renouvelable



Les changements d'états

Ses propriétés :

- Sa masse ne change pas
- Le Volume varie

F11C: Lisa P, Lena C-D, Robin C, Samuel R

Liquide

- Surface libre.
- Plane et horizontale
- Prend la forme du récipient
- Il coule

Les états physiques de la matière

Solide

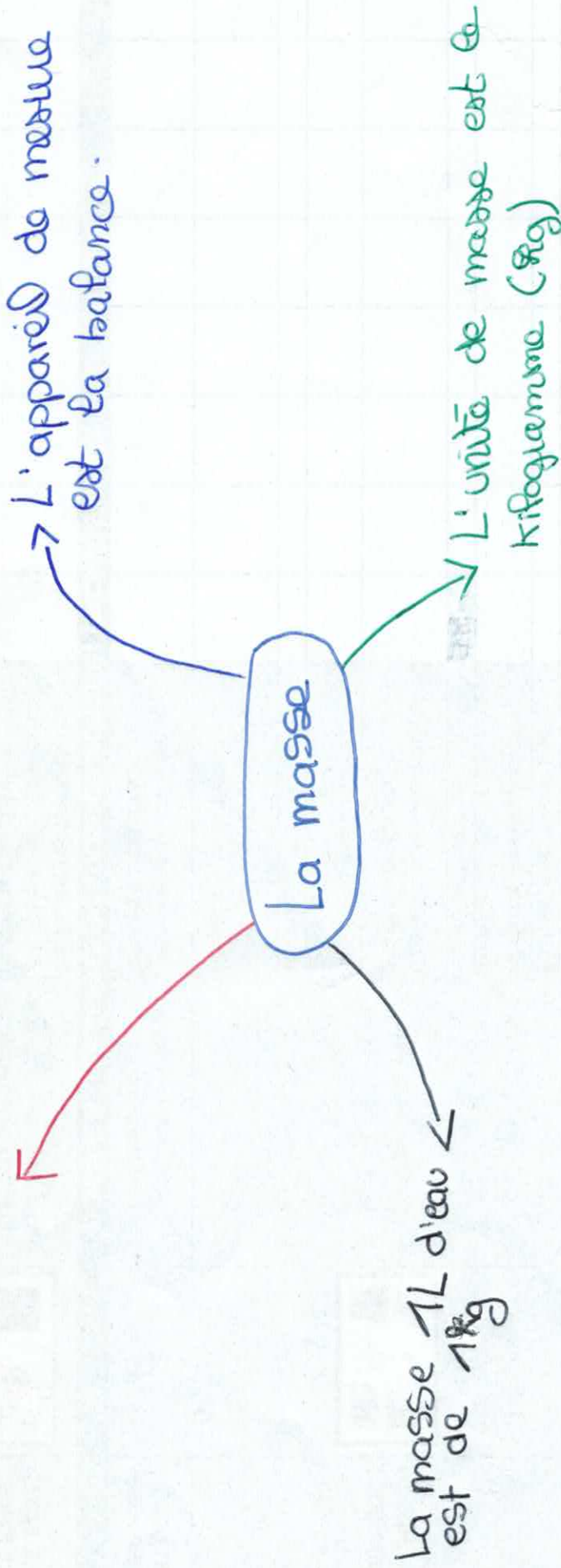
- Il a une forme propre et on peut le saisir.

- Gazeux
- Il occupe tout l'espace qu'on lui donne.
- Les gaz sont compressibles et expansibles.

MOLECULE	COMPOSITION	MODELE MOLECULAIRE
Dioxygène	2 atomes d'oxygène	
Eau	2 atomes d'azote	
Dioxyde de carbone	1 atome de carbone et 2 atomes d'oxygène	
Monoxyde de carbone		
Dioxyde de soufre		
Etane		
Méthane	1 atome de carbone et 4 atomes d'hydrogène	
	2 atomes de chlore	

Question 2: Construisez les molécules demandées à l'aide des billes de couleurs appropriées. Appellez le professeur pour vérifier chaque molécule et ensuite, complétez le tableau au fur et à mesure.

La masse est liée à la quantité de matière.



L'eau décrit
un cycle



Test de reconnaissance:

Suffate de cuivre anhydre
devient bleu en presence d'eau.

Trois états:

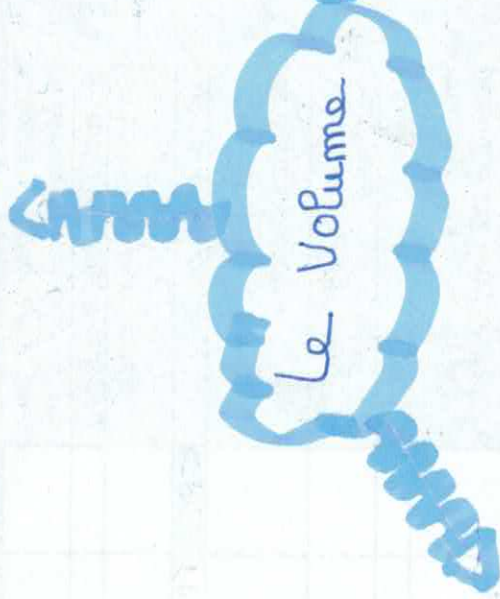
Solide

Liquide

Gazeux

Espace occupé

Par
l'objet



Appareil de mesure est
l'éprouvette graduée ou
la Bière jaugée.

L'unité de mesure
du volume est le
mètre cube de symbole
(m^3)

Unités usuelles est
le L, mL et cm^3

