

II- Identification des espèces chimiques (suite)

2) Masse Volumique (cf. TP1)

- Définition/Formule :

- Exemples :

Méthode : Comment manipuler une formule ?

- En TP, nous avons mesuré la masse volumique de plusieurs échantillons (Aluminium, Fer, Plomb, Ethanol, Eau) pour pouvoir les identifier.

3) Tests Chimiques (cf. DM1)

b- Tests d'identification des gaz (cf. DM1 ex1) [A connaître par cœur]

Gaz à identifier	CO_2	H_2	O_2
Test	Faire barboter le gaz dans de l'eau de chaux	Mettre une allumette enflammée à l'orifice du tube à essai contenant le gaz	Mettre une buchette présentant un point incandescent au contact du gaz
Observation	L'eau de chaux se trouble (formation d'un précipité blanc)	Légère détonation (POP !)	La flamme se ravive

a- Tests d'identification des ions (cf. DM1 ex2) [Ne pas apprendre par cœur ce tableau]

Espèce chimique à identifier	Ions Cuivre	Ions Fer II	Ions Fer III	Ions Zinc	Ions Chlorure
Formule	Cu^{2+}	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Zn^{2+}	Cl^-
Réactif testeur	Hydroxyde de sodium = soude (Na^+, OH^-)	Soude	Soude	Soude	Nitrate d'argent (Ag^+, NO_3^-)
Observation	Précipité bleu	Précipité vert	Précipité rouille	Précipité blanc	Précipité blanc qui noircit à la lumière

Précipité :