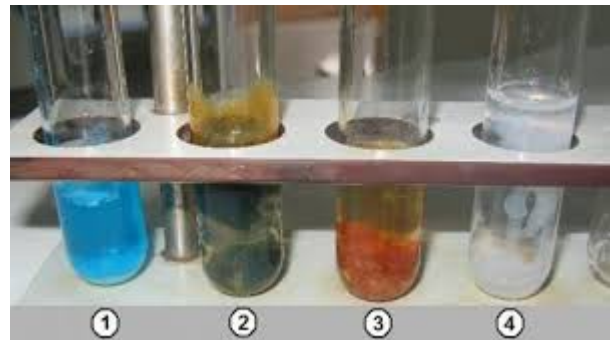
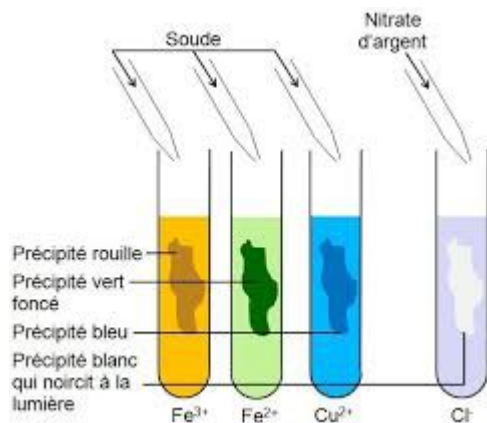


TESTS DE RECONEISSENÇA DE QUALQUES IONS

1. Tests de quelques ions.

- ◆ Lo **test al nitrate d'argent** permet d'identificar l'**ion clorure**, de formula Cl^- , dins una solució aquosa : un **precipitat blanc** se forma se aquel ion es present dins la solució de testar.
- ◆ Lo **test a la soda** permet d'identificar los ions coire II Cu^{2+} , fer II Fe^{2+} o fer III Fe^{3+} dins una solució aquosa : apareis respectivament un precipitat **blau**, **verd** o **rovilh** se l'un o l'autre d'aquestes ions es present dins la solució de testar.
- ◆ Lo test al nitrate d'argent o amb la soda permet pas d'identificar los ions sodium Na^+ .

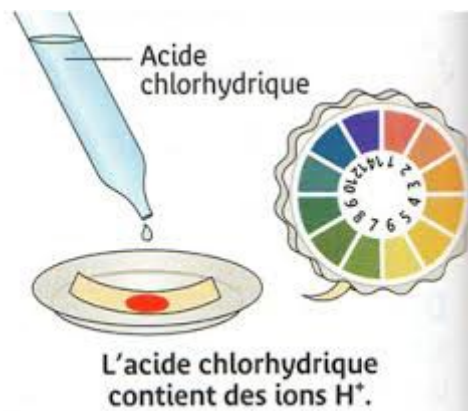
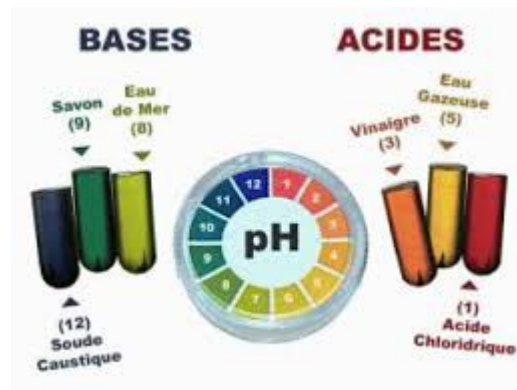
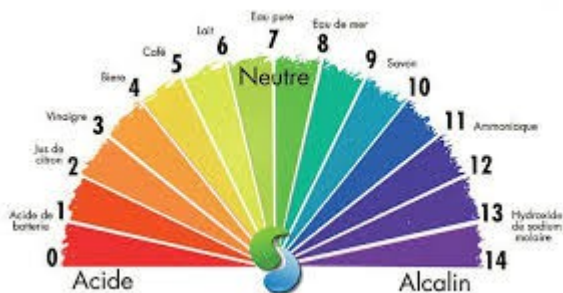


Ion testé	Fer II	Fer III	Cuivre II	Aluminium III	Zinc II	Chlorure
Formule de l'ion	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Cu^{2+}	Al^{3+}	Zn^{2+}	Cl^-
Réactif	soude	soude	soude	soude	soude	Nitrate d'argent
Couleur du précipité	Vert	rouille	Bleu	Blanc	Blanc	Blanc qui noircit à la lumière



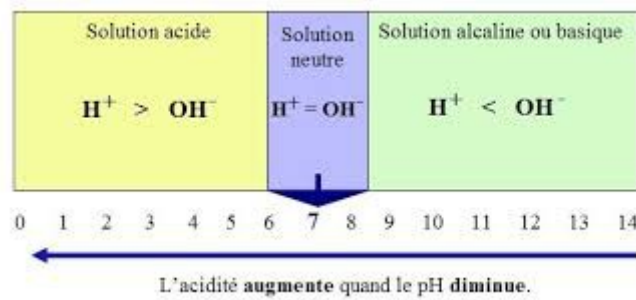
2. pH d'una solució aquosa.

- ◆ Lo **pH** d'una solució aquosa, a una valor compresa entre 0 e 14, mesura l'**aciditat** o la **basicitat** d'aquesta solució.
- ◆ Una solució aquosa es **àcida** se son **pH es inferior a 7**, neutra se son pH es egal a 7 e **bàsica** se **son pH es superior a 7**.
- ◆ La mesura de la valor del pH amb una sonda pH o aver una valor aproximativa amb un paper pH permet de saupre se las solucions son àcidas, bàsicas o neutras.



3. Influència de la dilució sul pH.

- ◆ Una solució **neutra** contén dels ions hidrogenes **H⁺** e dels ions hidroxides **OH⁻** en nombre egal.
- ◆ Dins una solució **àcida**, i a mai d'ions H⁺ que d'ions OH⁻.
- ◆ Dins una solució **bàsica**, i a mai d'ions OH⁻ que d'ions H⁺.
- ◆ Quand diluissèm una solució àcida, son pH augmenta e se sarra de 7.
- ◆ Donc quand **diluissèm** una solució àcida, deven **mens àcida**. Contén totjorn mai d'ions H⁺ que d'ions OH⁻, mas l'escart es mens grand.



4. Dangier dels produches acides o basics concentrats.

- ◆ Un produch **acid concentrat** ($pH < 2$) o **basic concentrat** ($pH > 12$) es fòrça acide o fòrça basic, es **dangeirós per la santat e l'entornament**.
- ◆ Ataca los teissuts vivents e qualques materials.
- ◆ Cal legir las etiquetas d'aquestes produches que parlan dels dangiers e dels conselhs de prudéncia.
- ◆ Pendent las manipulacions , cal metre una blòda, de las lunetas e dels gants de proteccion e utilizar de pichòtas quantitats de produch.

ETIQUETAGE

