

Contrôle de chimie 3è : les atomes et les ions

Compétences évaluées

Restituer des connaissances

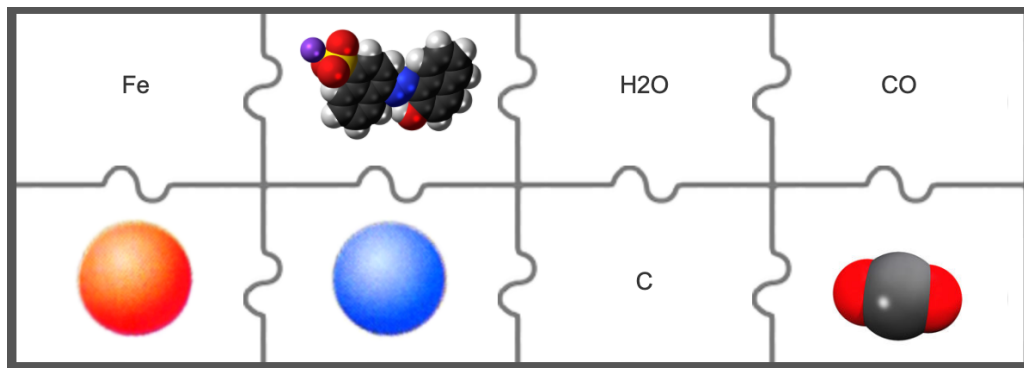
Identifier les caractéristiques des atomes et des molécules

Compléter un schéma

Savoir comment utiliser le papier PH

Interpréter les tests d'identification des ions

1) Colorie en bleu les étiquettes de l'atome, en rouge celles des molécules

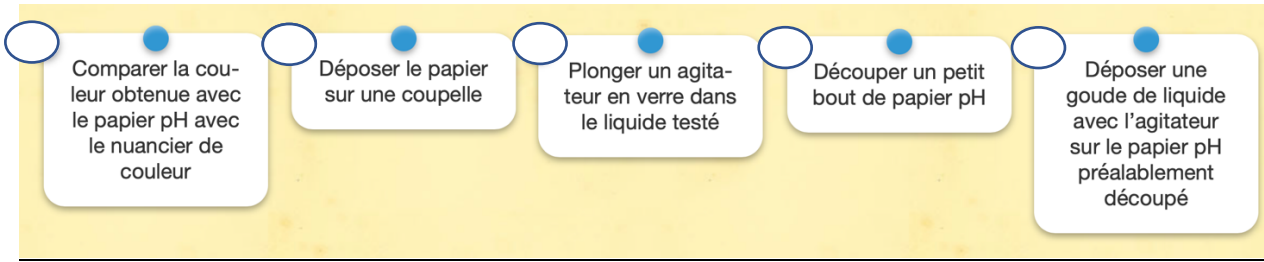


Qu'est-ce qu'une molécule ? _____

2) Complète la légende de ce schéma

● de charge NEGATIVE
● de charge NULLE
● de charge POSITIVE

3) Replace dans l'ordre les étapes de l'utilisation du papier PH



4) Tests d'identification des ions

Ion testé	Fe II	Fe 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

Un tube à essai comporte une solution ionique. On cherche à identifier les ions de la solution ionique. Pour cela, on verse quelques gouttes de soude dans le tube à essais. Il se forme un précipité vert. Quel ion est présent dans la solution ionique ? _____

Ions détectés ici ?