

Ex 114C

Tube 1: réactif : nitrate d'argent, précipité blanc donc les ions chlorure Cl^- sont présents.

Tube 2: réactif : chlorure de baryum, précipité blanc donc les ions sulfate SO_4^{2-} sont présents.

Tube 3: réactif : hydroxyde de sodium, précipité vert donc les ions fer II Fe^{2+} sont présents.

Ex 115C

1.

Les ions Fe^{2+} et F^- précipitent car NO_3^- ne réagit pas.

2.

Les ions Ca^{2+} et PO_4^{3-} précipitent car NO_3^- ne réagit pas.

3.

Les ions Cu^{2+} de couleur bleue et CO_3^{2-} réagissent car le précipité est de couleur bleu.