

1) Cl, Br et F sont dans la même colonne

2)

Ion	Cl <sup>-</sup>	F <sup>-</sup>	Br <sup>-</sup>
précipité	oui	oui	oui

3) Tous ces éléments ont les mêmes propriétés chimique

4) Dans le tableau périodique, les éléments qui ont les mêmes propriétés physiques et chimiques sont placés dans une même colonne.

5) Mg, Al et Na sont placés dans la même ligne que Cl.

Effectuons le même protocole que le doc. 2 mais avec les ions Mg<sup>2+</sup>, Al<sup>3+</sup> et Na<sup>+</sup>.

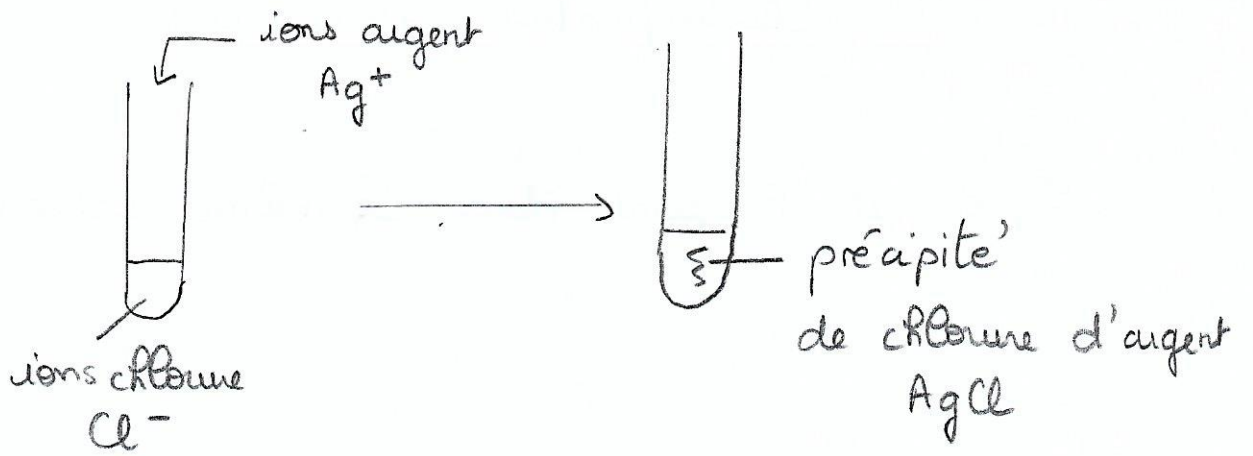
En effet nous n'observons pas de précipité, donc les éléments placés en ligne n'ont pas les mêmes propriétés chimique.

6) I<sup>-</sup> ion iodure

7) I<sub>2</sub> diiode

8) Il y aura aussi une réaction violente car ils sont dans la même colonne donc ils réagissent de la même façon.

9)



10) avec  $F^- \Rightarrow AgF$  fluorure d'argent

avec  $Br^- \Rightarrow AgBr$  Bromure d'argent