

6^e qualif 2012 Q 4 : $AgNO_3$ et K_2CO_3 et Na_2S et HCl

	H^+	Na^+	K^+	Ag^+	
NO_3^-	0	0	0	0	
Cl^-	0	0	0	0	blanc $Ag^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)} \rightarrow AgCl(s) : A+B$
S^{--}	gaz	0	0	0	noir $Ag^+_{(aq)} + S^{--}_{(aq)} \rightarrow Ag_2S(s) : B+D$
CO_3^{--}	gaz	0	0	0	blanc $Ag^+_{(aq)} + CO_3^{--}_{(aq)} \rightarrow Ag_2CO_3(s) : B+C$

Produit qui dégage du gaz : HCl : A

Produit qui donne 3 précipités : noir et blanc : $AgNO_3$: B

Autre produit qui donne précipité noir : Na_2S : D

le dernier K_2CO_3 donne du gaz et un précipité blanc : C

