

Ανίχνευση αλογόνων

NaCl

+AgNO₃
+NH₃

KBr

+AgNO₃
+NH₃

KI

+AgNO₃
+NH₃

CuSO₄

+AgNO₃

Ανίχνευση θειικών

NaCl

+Ba(NO₃)₂

CuSO₄

+Ba(NO₃)₂

FeCl₃

+NaOH
+HCl

Pb(NO₃)₂

+ KI

Αντιδράσεις απλής αντικατάστασης

Συρματάκι
Fe

+ CuSO₄

Mg

+HCl

Na₂CO₃

+HCl

Φύλλο εργασίας για την 3^η εργαστηριακή άσκηση Χημείας Α' Λυκείου
Χημικές αντιδράσεις και ποιοτική ανάλυση ιόντων

Όνοματεπώνυμο ομάδας.....

Τάξη –Τμήμα.....Ημερομηνία.....

Εκτελέστε τα πειράματα και καταγράψτε τις παρατηρήσεις σας .Συμπληρώστε τη χημική εξίσωση όπου αυτή πραγματοποιείται.

Ανίχνευση αλογόνων

Σχηματίζεται	Σχηματίζεται	Σχηματίζεται	
$\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$	$\text{KBr} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$	$\text{KI} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$	$\text{CuSO}_4 + \text{AgNO}_3$

Ανίχνευση θειϊκών

Άλλες αντιδράσεις διπλής αντικατάστασης

	Σχηματίζεται	Σχηματίζεται	Σχηματίζεται
$\text{NaCl} + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	$\text{CuSO}_4 + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$	$\text{FeCl}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{KI} \rightarrow$

Αντιδράσεις απλής αντικατάστασης

Σχηματίζεται	Σχηματίζεται	Σχηματίζεται
$\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow$	$\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow$	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$