

### Ανίχνευση αλογόνων

**NaCl**

**+AgNO<sub>3</sub>**  
**+NH<sub>3</sub>**

**KBr**

**+AgNO<sub>3</sub>**  
**+NH<sub>3</sub>**

**KI**

**+AgNO<sub>3</sub>**  
**+NH<sub>3</sub>**

**CuSO<sub>4</sub>**

**+AgNO<sub>3</sub>**

### Ανίχνευση θειικών

**NaCl**

**+Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>**

**CuSO<sub>4</sub>**

**+Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>**

**FeCl<sub>3</sub>**

**+NaOH**  
**+HCl**

**Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>**

**+ KI**

### Αντιδράσεις απλής αντικατάστασης

**Συρματάκι**  
**Fe**

**+ CuSO<sub>4</sub>**

**Mg**

**+HCl**

**Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>**

**+HCl**

Φύλλο εργασίας για την 3<sup>η</sup> 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
$\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow$	$\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow$	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$