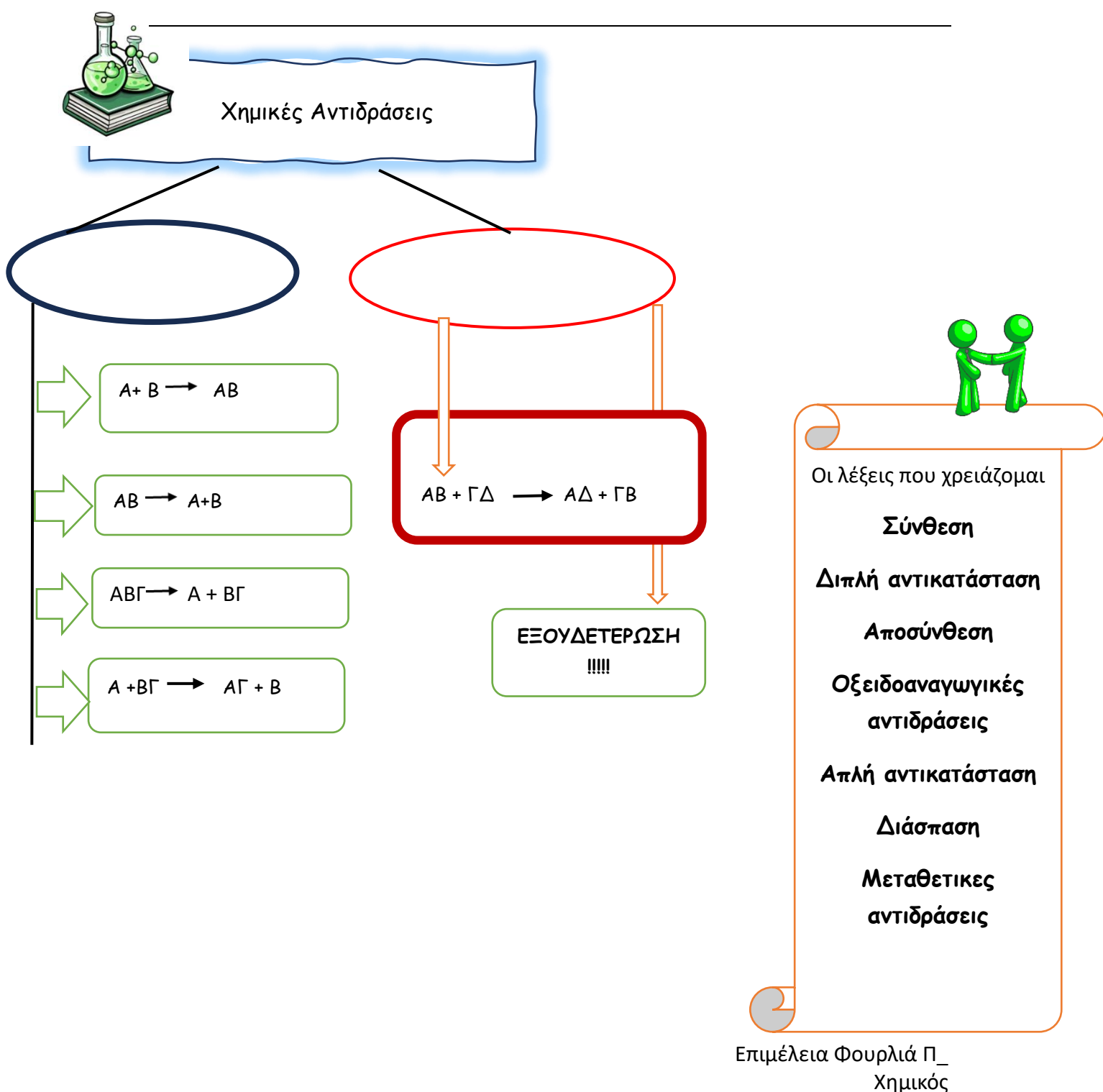


## Φύλλο Εργασίας

## Χημεία Α Λυκείου

## Μεταθετικές Αντιδράσεις - Αντιδράσεις Διπλής Αντικατάστασης

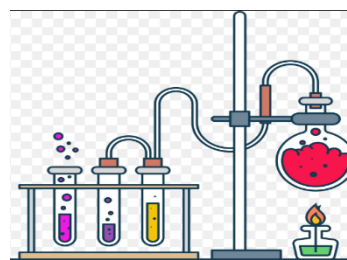
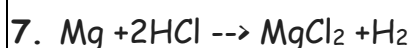
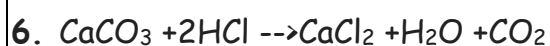
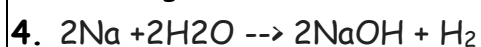
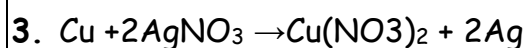
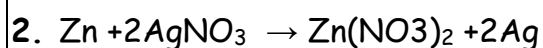
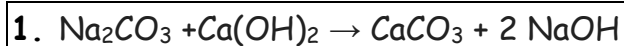
Ζήτημα 1ο : Να συμπληρώσετε τον εννοιολογικό χάρτη



**Ζήτημα 2ο: Να χαρακτηρίσετε τις παρακάτω αντιδράσεις**

ως **(αα)** αν πρόκειται για απλή αντικατάσταση και

ως **(δα)** αν πρόκειται για διπλή αντικατάσταση

**ΠΙΝΑΚΑΣ 3.1: Κυριότερα αέρια και ιζήματα**

**ΑΕΡΙΑ:** HF, HCl, HBr, HI, H<sub>2</sub>S, HCN, SO<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>, NH<sub>3</sub>

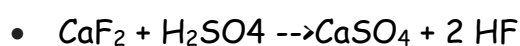
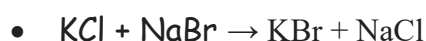
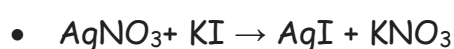
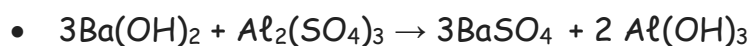
**ΙΖΗΜΑΤΑ:** AgCl, AgBr, AgI, BaSO<sub>4</sub>, CaSO<sub>4</sub>, PbSO<sub>4</sub>

Όλα τα ανθρακικά άλατα εκτός από K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>.

Όλα τα θειούχα άλατα εκτός από K<sub>2</sub>S, Na<sub>2</sub>S, (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>S.

Όλα τα υδροξείδια των μετάλλων εκτός από KOH, NaOH, Ca(OH)<sub>2</sub>, Ba(OH)<sub>2</sub>

**Ζήτημα 3ο:** Στις παρακάτω αντιδράσεις διπλής αντικατάστασης να βρεθεί το αέριο (↑) ή και το ίζημα (↓) προϊόν αν αυτό υπάρχει. Συμπληρώστε με το κατάλληλο βέλος. Εξηγήστε αν η κάθε αντίδραση «γίνεται η όχι».



**Ζήτημα 4ο**

- συνδύασε τα διαλύματα ανά δυο
- Ποια ανάμειξη (χημική αντίδραση ) θα πραγματοποιηθεί δίνοντας αέριο ή ίζημα ?
- Γράψτε τις σχετικές αντιδράσεις



<http://photodentro.edu.gr/aggregator/lo/photodentro-lor-8521-10475>

**Τέλος φύλλου εργασίας**

για το επόμενο μάθημα :

- ✓ ελέγχω την εφαρμογή του Σχ. Βιβλίου για πιθανά λάθη (σελ 104)
- ✓ αναζητώ οξέα βάσεις άλατα και οξείδια που περιέχονται σε αντικείμενα και υλικά της καθημερινότητας ή και που συνδέονται με περιβαλλοντικά προβλήματα

