

➤ Ερωματολόγιο κατανόησης του πειράματος

**ΟΞΕΑ ΚΑΙ ΜΕΤΑΛΛΑ**



1. Να συμπληρώσεις με + τα μέταλλα τα οποία αντέδρασαν με το οξύ:

	Μαγνήσιο	Αργίλιο	Ψευδάργυρος	Χαλκός	Σίδηρος
Υδροχλωρικό οξύ					

2. Σε ποια ιδιότητα των οξέων οφείλεται ο αφρισμός που παρατήρησες σε ορισμένους σωλήνες;

.....

.....

3. Με βάση τις παρατηρήσεις σου από το πείραμα να βάλεις τα παρακάτω μέταλλα (Fe), (Al), (Zn), (Cu), (Mg) κατά αύξουσα σειρά δραστηριότητας (δηλαδή από το λιγότερο στο περισσότερο δραστικό).

.....

.....

4. Αν πάνω σε ένα πεντάλεπτο ρίξεις οξύ θα αντιδράσει ή όχι και γιατί;

.....  
.....

5. Πως θα μπορούσες να βεβαιωθείς ποιο είναι το αέριο που εκλύεται;

.....  
.....

6. Σύμφωνα με την σειρά δραστηκότητας μετάλλων:

*K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Ni, Sn, Pb, H<sub>2</sub>, Cu, Hg, Ag, Pt, Au*

Πιστεύεις ότι αν πρόσθετες το ίδιο οξύ σε Ag θα παρατηρούσες ή όχι φυσαλίδες;

.....  
.....