

## Φύλλο αξιολόγησης

### Πείραμα 5.5 Αντίδραση υδροχλωρικού οξέος με ψευδάργυρο Επίδραση του υδροχλωρικού οξέος σε μέταλλα

Σχολείο:

Τάξη -Τμήμα:

Όνοματεπώνυμο:

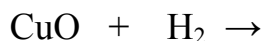
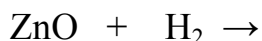
Ημερομηνία:

- 1) Ποια μέταλλα αντιδρούν με διάλυμα υδροχλωρικού οξέος;
- 2) Με βάση τη σειρά δραστηριότητας των στοιχείων να γράψετε τις αντιδράσεις (όσες γίνονται) των παρακάτω μετάλλων Mg, Al, Ag, Cu με υδροχλωρικό οξύ.

- 3) Με βάση τη σειρά δραστηριότητας των μετάλλων:

K, Ca, Na, Mg, Al, Zn, Fe, [ H ], Cu, Ag, Au

να συμπληρώσετε όποια από τις δύο παρακάτω αντιδράσεις είναι δυνατή:



- 4) Αν η ποσότητα του Zn που θα χρησιμοποιήσουμε για την αντίδραση με περίσσεια υδροχλωρικού οξέος είναι 6,5 g να υπολογίσετε τον όγκο του αερίου H<sub>2</sub> που θα παραχθεί σε πίεση P=1 atm και Θ=27°C. Δίνονται Ar Zn =65.
- 5) Διαθέτουμε δύο δοχεία το ένα από αλουμίνιο και το άλλο από χαλκό. Θα μπορούσαμε να αποθηκεύσουμε διάλυμα υδροχλωρικού οξέος σε οποιοδήποτε από τα παραπάνω ; Να εξηγήσετε.