

## Αραίωση και ανάμειξη διαλυμάτων

### Δραστηριότητα 1<sup>η</sup>

#### Υπολογισμός - Πρόβλεψη

Υπολογίστε τον όγκο του νερού που πρέπει να προσθέσετε σε 24 mL διαλύματος υδροχλωρικού οξέος 0,2 M ώστε προκύψει διάλυμα συγκέντρωσης 0,12 M.

.....

.....

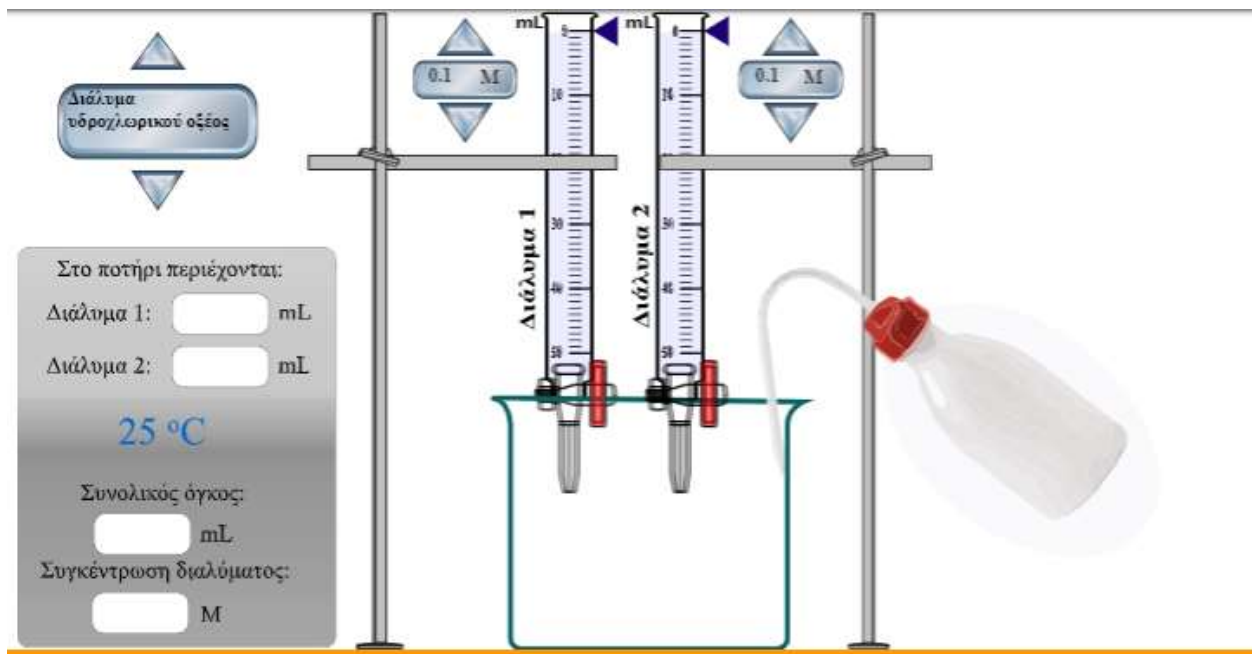
.....

.....

#### Επαλήθευση

Ακουθήστε τις οδηγίες της παρακάτω πολυμεσικής εφαρμογής ώστε να πραγματοποιήσετε το πείραμα και να επιβεβαιώσετε την απάντησή σας.

<http://photodentro.edu.gr/v/item/ds/8521/10496>



**Δραστηριότητα 2<sup>η</sup>**

**Υπολογισμός - Πρόβλεψη**

Να υπολογίσετε την τελική συγκέντρωση του διαλύματος που προκύπτει εάν αναμείξετε 10 mL διαλύματος NaCl 0,1 M με 30 mL διαλύματος NaCl 0,3 M.

.....  
.....  
.....  
.....

**Επαλήθευση**

Ακουθήστε τις οδηγίες της πολυμεσικής εφαρμογής ώστε να πραγματοποιήσετε το πείραμα και να επιβεβαιώσετε την απάντησή σας.

<http://photodentro.edu.gr/v/item/ds/8521/10496>