

Χημεία (Α΄ Λυκείου)

Παρασκευή διαλύματος-Αραίωση-Ανάμειξη (Παραπομπή στο Σχολικό Βιβλίο)

Δραστηριότητα 1

Παρακολουθήστε το διαδραστικό βίντεο παρασκευής CuSO_4 0,1 M.

[Διαδραστικό βίντεο κάντε κλικ εδώ](#)

Δραστηριότητα 2

Ερώτηση

[Απαντήστε στην ερώτηση κάντε κλικ εδώ](#)

Με το βέλος επιλέξτε να παρασκευάστε 100 mL διαλύματος χλωριούχου νατρίου 4%w/V και στη συνέχεια κάντε κλικ στο αντίστοιχο κουμπί για να υπολογίσετε τη συγκέντρωση:

[Οδηγίες κάντε κλικ εδώ](#)

[Εικονικό εργαστήριο κάντε κλικ εδώ](#)

Επαληθεύστε την απάντησή σας στην προηγούμενη ερώτηση.

Δραστηριότητα 3

Ερώτηση

[Απαντήστε στην ερώτηση κάντε κλικ εδώ](#)

Δοκιμάστε να εκτελέσετε την προηγούμενη άσκηση στο παρακάτω εικονικό εργαστήριο για να επαληθεύσετε την απάντησή σας. Στη συνέχεια αναμείξτε 40 mL διαλύματος χλωριούχου νατρίου 0,2M με 30 mL διαλύματος χλωριούχου νατρίου 0,3M για να διαπιστώσετε ποια είναι η συγκέντρωση του τελικού διαλύματος.

[Εικονικό εργαστήριο κάντε κλικ εδώ](#)

Ερώτηση

[Απαντήστε στην ερώτηση κάντε κλικ εδώ](#)

[Ασκήσεις](#)