

Προσδιορισμός της διαλυτότητας στο νερό στερεών ουσιών - Φύλλο αξιολόγησης



Τάξη	Β' Γυμνασίου - Α' Λυκείου	Ονοματεπώνυμο	
Μάθημα	Χημεία		
Γνωστικό αντικείμενο:	Διαλυτότητα στο νερό στερεών ουσιών		
Διδακτική ενότητα	Διαλύματα – Από το νερό στο άτομο – Βασικές έννοιες	Τμήμα	
Απαιτούμενος χρόνος	1 διδακτική ώρα	Ημερομηνία	

Ερωτήσεις

Αφού εκτελέσετε τα πειράματα στο εικονικό εργαστήριο επιλέξτε τη σωστή απάντηση στις παρακάτω ερωτήσεις.

Υπενθυμίζεται ότι οι διαλυτότητες στο νερό των ουσιών που αφορούν οι ερωτήσεις είναι οι παρακάτω:

Ουσία	Διαλυτότητα
Αλάτι (χλωριούχο νάτριο)	36 g / 100 g νερού
Θειικός χαλκός	33 g / 100 g νερού
Υπερμαγγανικό κάλιο	6 g / 100 g νερού

Ερώτηση	Απάντηση
Διαλυτότητα είναι η μέγιστη ποσότητα μιας ουσίας που μπορεί να διαλυθεί σε ορισμένη ποσότητα ...	διαλύτη
	διαλύματος
Η διαλυτότητα μιας ουσίας στο νερό μετριέται σε g ουσίας ανά ... νερού.	100 g
	1000 g
Ο θειικός χαλκός διαλύεται περισσότερο από το αλάτι στο νερό.	Σωστό
	Λάθος
Η διαλυτότητα των στερεών ουσιών σε υγρούς διαλύτες συνήθως αυξάνεται με την αύξηση της θερμοκρασίας.	Σωστό
	Λάθος

Η διαλυτότητα των αερίων ουσιών σε υγρούς διαλύτες αυξάνεται με την αύξηση της θερμοκρασίας.	Σωστό
	Λάθος
Η διαλυτότητα των αερίων ουσιών σε υγρούς διαλύτες αυξάνεται με την αύξηση της πίεσης.	Σωστό
	Λάθος
Ένα κορεσμένο διάλυμα χλωριούχου νατρίου (αλάτι) σε νερό περιέχει 300 g νερού. Ποια είναι η ποσότητα αλατιού που περιέχει;	36
	108
	100
Ένα κορεσμένο διάλυμα θειικού χαλκού έχει μάζα 266g. Ο καθαρός θειικός χαλκός που περιέχει έχει μάζα...	166 g
	200 g
	66 g
Προσθέτουμε 28 g θειικού χαλκού σε 100 mL νερού και αναδεύουμε καλά. Η υγρή φάση που προκύπτει μετά το πέρας της ανάδευσης είναι διάλυμα.	Κορεσμένο
	Ακόρεστο
Ένα κορεσμένο διάλυμα υπερμαγγανικού καλίου περιέχει 24 g καθαρό υπερμαγγανικό κάλιο. Τότε η συνολική μάζα του διαλύματος θα είναι:	124 g
	400 g
	424 g