

ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΠΕΡΙΟΔΟΥ
ΜΑΙΟΥ – ΙΟΥΝΙΟΥ ΣΤΗ ΧΗΜΕΙΑ

1. Να δώσετε τους ορισμούς για τα παρακάτω φαινόμενα καθώς και από ένα παράδειγμα : εξάχνωση , εξάτμιση , συμπύκνωση , απόθεση .
2. Το νερό στα Ιμαλάια αρχίζει να βράζει στους 75°C . Να εξηγήσετε το φαινόμενο αυτό .
3. α) Τι πρέπει να γνωρίζουμε για να προσδιορίσουμε την περιεκτικότητα διαλύματος % w/w ;
β) Η περιεκτικότητα διαλύματος ζαχαρόνερου είναι 5% w/w.
Τι σημαίνει αυτό ;
4. Τι είναι η φυγοκέντριση και πότε χρησιμοποιείται ; Να γράψετε δύο παραδείγματα .
5. Σε ποια συμπεράσματα οδηγούμαστε από τη διάσπαση του νερού ;
6. Αν σε ένα διάλυμα αλατόνερου εξατμίσουμε μία ποσότητα νερού :
 - α) Η μάζα του διαλύματος
 - β) Η μάζα του διαλύτη
 - γ) Η μάζα της διαλυμένης ουσίας
 - δ) Το διάλυμα γίνεται
 - ε) Η περιεκτικότητα του διαλύματοςΝα συμπληρώσετε τη λέξη ή τις λέξεις που λείπουν .
7. α) Τι ονομάζεται ατομικός και τι μαζικός αριθμός ενός ατόμου ;
β) Να βρείτε τον αριθμό νετρονίων και ηλεκτρονίων ενός ατόμου που έχει $A = 27$ και $Z = 13$.
8. Βρίσκεστε στο εργαστήριο . Ο καθηγητής σας της Χημείας σας ζητάει να παρασκευάσετε 200 mL διαλύματος αλατόνερου 5% w/v . Να περιγράψετε τι ακριβώς θα κάνετε .
9. Όταν καίγονται 2,4 g μαγνησίου, σχηματίζονται 4 g οξειδίου του μαγνησίου . Υπολόγισε με ποια αναλογία μαζών ενώνονται το μαγνήσιο και το οξυγόνο στο οξείδιο του μαγνησίου .