**ΧΗΜΕΙΑ Β’ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ**

**Επανάληψη στα Διαλύματα**

|  |
| --- |
| **ΔΙΑΛΥΜΑΤΑ** |
| ΠΕΡΙΕΚΤΙΚΟΤΗΤΕΣ ΔΙΑΛΥΜΑΤΩΝ |

Αρχή φόρμας

|  |  |
| --- | --- |
| **Ερώτηση: 1 (4 βαθμοί)** | |
| **Σε ένα δοχείο περιέχεται αλατόνερο περιεκτικότητας 10%w/v. Αν ρίξουμε τη μισή ποσότητα από το διάλυμα αυτό σε ένα άλλο δοχείο ,τότε η %w/v περιεκτικότητα στο αρχικό δοχείο** | |
|  | θα αυξηθεί |
|  | θα ελαττωθεί |
|  | θα παραμείνει ίδια |
|  | |

|  |  |
| --- | --- |
| **Ερώτηση: 2 (4 βαθμοί)** | |
| **Αν αναμείξουμε 100mL διαλύματος ζαχαρόνερου περιεκτικότητας 2%w/v με 100mL διαλύματος ζαχαρόνερου περιεκτικότητας 10%w/v, η περιεκτικότητα του διαλύματος που προκύπτει είναι** | |
|  | μικρότερη από 2%w/v |
|  | μεγαλύτερη από 10%w/v |
|  | μεταξύ των τιμών 2%w/v και 10%w/v |
|  | |

|  |  |
| --- | --- |
| **Ερώτηση: 3 (4 βαθμοί)** | |
| **Σε διάλυμα αλατόνερου όγκου 500mL προσθέτουμε 500mL νερού. Τότε η %w/v περιεκτικότητά του** | |
|  | θα διπλασιαστεί |
|  | θα υποδιπλασιαστεί |
|  | θα παραμείνει ίδια |
|  | |

|  |  |
| --- | --- |
| **Ερώτηση: 4 (4 βαθμοί)** | |
| **Σε ογκομετρικό δοχείο περιέχεται υδατικό διάλυμα στο οποίο έχουμε διαλύσει 4g άλατος. Αν ο όγκος του διαλύματος είναι 200mL, η %w/v περιεκτικότητα του διαλύματος είναι** | |
|  | 4%w/v |
|  | 2%w/v |
|  | 50%w/v |
|  | |

|  |  |
| --- | --- |
| **Ερώτηση: 5 (4 βαθμοί)** | |
| **Για να φτιάξουμε 100g υδατικού διαλύματος άλατος περιεκτικότητας 2%w/w σε αλάτι , θα διαλύσουμε** | |
|  | 2g άλατος σε 100g νερό |
|  | 2g άλατος σε 98g νερό |

**ΑΣΚΗΣΕΙΣ ΣΤΑ ΔΙΑΛΥΜΑΤΑ**

**1.** Διαλύουμε 50g άλατος σε νερό. Αν το διάλυμα που προκύπτει έχει όγκο 400mL ποια είναι η %w/v περιεκτικότητά του;

**2.** Διάλυμα αλατόνερου έχει περιεκτικότητα 10%w/w. Πόσα γραμμάρια άλατος υπάρχουν σε 2kg αυτού του διαλύματος;

**3.** Διάλυμα ζάχαρης έχει περιεκτικότητα 10%w/w, μάζα 103g και πυκνότητα 1,03g/mL. Να βρείτε τον όγκο του και την %w/v περιεκτικότητά του.

**4.** Διάλυμα ζάχαρης έχει περιεκτικότητα 60%w/v, όγκο 200mL και πυκνότητα 1,15g/mL. Να βρείτε τη μάζα του και την %w/w περιεκτικότητά του.

**5.** Διάλυμα αλατόνερου έχει μάζα 300g και περιεκτικότητα 20%w/w. Το διάλυμα θερμαίνεται οπότε εξατμίζονται 60g νερό. Πόσα γραμμάρια άλατος περιέχονται στο αρχικό διάλυμα και ποια είναι η νέα %w/w περιεκτικότητά του μετά την εξάτμιση του νερού;

**6.** Υδατικό διάλυμα μιας ουσίας έχει μάζα 400g και περιεκτικότητα 20%w/w. Στο διάλυμα προσθέτουμε 200g νερό. Πόσα γραμμάρια της ουσίας αυτής περιέχονται στο αρχικό διάλυμα και ποια είναι η νέα %w/w περιεκτικότητα του διαλύματος;

**7.** Αναμειγνύουμε 100g αλατόνερου περιεκτικότητας 10%w/w με300g αλατόνερου περιεκτικότητας 30%w/w.

Α) Πόσα γραμμάρια άλατος περιέχονται σε κάθε ένα από τα αρχικά διαλύματα και πόσα στο τελικό διάλυμα που προκύπτει μετά την ανάμειξη;

Β) Ποια είναι η %w/w περιεκτικότητα του τελικού διαλύματος;