**ΧΗΜΕΙΑ Γ’ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ**

|  |
| --- |
| **ΟΞΕΑ-ΒΑΣΕΙΣ-ΑΛΑΤΑ ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ pH** |
|  |

Αρχή φόρμας

|  |
| --- |
| **Ερώτηση: 1** |
| **Πυκνό διάλυμα NaOH δεν μπορεί να έχει pH** |
|  | 2 |
|  | 13,75 |
|  | 14 |
|   |

|  |
| --- |
| **Ερώτηση: 2** |
| **Για να αποθηκεύσουμε οξύ θα προτιμήσουμε δοχείο από:** |
|  | σίδηρο |
|  | πλαστικό |
|  | γυαλί |
|  | αλουμίνιο |
|   |

|  |
| --- |
| **Ερώτηση: 3** |
| **Βάσεις ,σύμφωνα με τον Arrhenius είναι όλες οι ενώσεις που:** |
|  | αντιδρούν με τα οξέα |
|  | αλλάζουν το χρώμα των δεικτών |
|  | περιέχουν ΟΗ- |
|  | όταν διαλύονται στο νερό δίνουν ανιόντα ΟΗ- |
|   |

|  |
| --- |
| **Ερώτηση: 4** |
| **Αναμειγνύουμε ένα διάλυμα οξέος με ένα διάλυμα βάσης. Το τελικό διάλυμα που προκύπτει** |
|  | είναι πάντα ουδέτερο |
|  | είναι πάντα όξινο |
|  | είναι πάντα βασικό |
|  | δεν ξέρουμε αν είναι όξινο, βασικό ή ουδέτερο γιατί δεν επαρκούν τα στοιχεία για να απαντήσουμε |
|   |

|  |
| --- |
| **Ερώτηση: 5 (2 βαθμοί)** |
| **Αν γνωρίζουμε ότι με το τσίμπημα η μέλισσα αποβάλλει δηλητήριο που περιέχει οξύ, ποιο από τα παρακάτω διαλύματα θα χρησιμοποιήσετε για να αντιμετωπίσετε το τσίμπημα της μέλισσας;** |
|  | διάλυμα με pH =5 |
|  | διάλυμα με pH =10 |
|  | διάλυμα με pH =7 |
|   |

|  |
| --- |
| **Ερώτηση: 6** |
| **Ποιο από τα παρακάτω διαλύματα πρέπει να προσθέσουμε σε διάλυμα με pH=10 για να προκύψει διάλυμα με pH=3;** |
|  | διάλυμα HCl με pH=1 |
|  | διάλυμα οξικού οξέος με pH=4 |
|  | διάλυμα NaOH με pH=13 |
|  | καθαρό νερό |
|   |

|  |
| --- |
| **Ερώτηση: 7** |
| **Αναμειγνύουμε διάλυμα με pH=2 με διάλυμα με pH=12. Το pH του τελικού διαλύματος θα είναι:** |
|  | μικρότερο από 2 |
|  | μεγαλύτερο από 12 |
|  | ίσο με 7 |
|  | μεταξύ 2 και 12 |
|   |

|  |
| --- |
| **Ερώτηση: 8** |
| **Σε διάλυμα με pH=3 προσθέτουμε μικρή ποσότητα διαλύματος ΚΟΗ. Το pH του διαλύματος που προκύπτει θα είναι:** |
|  | το ίδιο με του προηγούμενου διαλύματος |
|  | ίσο με 7 |
|  | μεγαλύτερο από 7 |
|  | μεγαλύτερο από 3 |
|   |

|  |
| --- |
| **Ερώτηση: 9** |
| **Σε διάλυμα οξέος με pH=3 προσθέτουμε βάση. Το διάλυμα που προκύπτει δεν μπορεί να έχει pH:** |
|  | 3,5 |
|  | 4 |
|  | 7 |
|  | 2 |
|   |

|  |
| --- |
| **Ερώτηση: 10** |
| **Σε διάλυμα βάσης με pH=10 προσθέτουμε διάλυμα οξέος με pH=2. Το διάλυμα που προκύπτει δεν μπορεί να έχει pH:** |
|  | 7 |
|  | 2,5 |
|  | 9,25 |
|  | 1 |

Τέλος φόρμας