




ΔΙΑΓΩΝΙΣΜΑ ΣΤΗ ΧΗΜΕΙΑ Γ' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ - 05/02/2022

1. Να επιλέξετε την ορθή απάντηση και να την γράψετε στο κενό τετραγωνάκι, αιτιολογώντας την επιλογή σας.

<p>Τι θα χρησιμοποιήσετε, για να αντιμετωπίσετε τσίμπημα από μέλισσα;</p>  <p>A. διάλυμα αμμωνίας B. ξίδι</p>	
<p>Τι θα χρησιμοποιήσετε σε περίπτωση που σας τσιμπήσει μια σφήκα; (το κεντρί της σφήκας περιέχει διάλυμα βάσης)</p>  <p>A. διάλυμα αμμωνίας B. ξίδι</p>	
<p>Με ποιο τρόπο αντιμετωπίζονται οι ξινίλες στο στομάχι;</p>  <p>A. γάλα μαγνησίας (υδροξειδίο του μαγνησίου) B. χυμό λεμονιού</p>	

Μονάδες 12

2. Τι είναι τα άλατα και πως μπορούν να σχηματιστούν;

Μονάδες 10

3. Να γραφούν οι μοριακοί τύποι των παρακάτω αλάτων:

- θειικό ασβέστιο:
 θειικό κάλιο:
 χλωριούχο κάλιο:
 χλωριούχο βάριο:
 χλωριούχος άργυρος:
 νιτρικό νάτριο:
 νιτρικό ασβέστιο:

Μονάδες 14

4. Να συμπληρώσετε τις ακόλουθες προτάσεις με έναν ή περισσότερους χημικούς τύπους από τον παρακάτω πίνακα:

[1. NH_3 , 2. HCl , 3. NaOH , 4. Na_3PO_4]

α. Για να απομακρύνουμε το πουρί από τις τουαλέτες χρησιμοποιούμε υ-γρά καθαρισμού που περιέχουν

β. Για τον καθαρισμό των φούρνων από τα λίπη και τα λάδια χρησιμοποιούμε καθαριστικά που περιέχουν.....

Μονάδες 10

5. Αν θερμάνουμε το διάλυμα που προκύπτει από την εξουδετέρωση διαλύματος NaOH από διάλυμα HCl, έτσι ώστε να εξαερωθεί όλο το H₂O, τι θα προκύψει; Να γραφεί η χημική εξίσωση που περιγράφει τον σχηματισμό αυτής της ένωσης.

Μονάδες 10

6. Το διάλυμα που προκύπτει από την ανάμιξη διαλυμάτων θειϊκού οξέος και υδροξειδίου του βαρίου θολώνει. Να εξηγηθεί το φαινόμενο, γράφοντας και την χημική εξίσωση που το περιγράφει. Πως θα παραλάβουμε το στερεό που σχηματίζεται;

Μονάδες 10

7. Να ονομάσετε τα παρακάτω άλατα, όπως στα παραδείγματα:

Μέταλλο + Αμέταλλο: KBr:βρωμιούχο κάλιο, MgCl₂:χλωριούχο μαγνήσιο

Μέταλλο + Πολυατομικό ιόν: ZnCO₃:ανθρακικός ψευδάργυρος, CuSO₄:θειικός χαλκός

NaCl:

CaSO₄:

MgCO₃:

CaCl₂:

Μονάδες 16

8. Ποια άλατα ονομάζονται ευδιάλυτα και ποια δυσδιάλυτα; Αναφέρετε παραδείγματα από κάθε κατηγορία.

Μονάδες 10

9. Ποιες από τις παρακάτω προτάσεις είναι σωστές και ποιες λανθασμένες;

α. Το NaOH είναι πιο ισχυρό καθαριστικό από την αμμωνία.

β. Τα σαπούνια είναι ουσίες που έχουν την ιδιότητα να «διαλύουν» τα λίπη.

γ. Η αλόγιστη χρήση των απορρυπαντικών μπορεί να δημιουργήσει σοβαρά περιβαλλοντικά προβλήματα.

δ. Για να καθαρίσουμε λεκέδες από λίπη σε πιάτα και κατσαρόλες χρησιμοποιούμε υγρά πιάτων που περιέχουν NaOH.

Μονάδες 8

Εισηγητής Θεμάτων
Κωνσταντίνος Κολοβός