

- 1) Ανάφερε τέσσερις κοινές ιδιότητες των οξέων;
- 2) Συμπλήρωσε με τις κατάλληλες λέξεις και τους χημικούς τύπους την αντίδραση:
 Διοξείδιο του άνθρακα + υδροξείδιο του ασβεστίου →
 (αέριο) (διάλυμα)
- 3) Τι είναι τα λιπάσματα; Ποιες πληροφορίες μας δίνουν κατά σειρά οι τρεις χαρακτηριστικοί αριθμοί τους;
- 4) Ονόμασε και χαρακτήρισε τις παρακάτω χημικές ενώσεις ως οξέα, βάσεις, άλατα: NaCl, HCl, AgCl, NaNO_3 , KOH, Ca(OH)_2 , NaNO_3 , NaOH.
- 5) Τι είναι οι ζυμώσεις; Τι ονομάζονται ένζυμα;
- 6) Συμπλήρωσε τα κενά με τις κατάλληλες λέξεις: Ένα διάλυμα με PH=1 χαρακτηρίζεται με PH=7 ενώ με PH=10 Μετρήσαμε το PH του διαλύματος υδροξειδίου του Νατρίου και βρήκαμε 12. Ρίχνω μέσα, στο παραπάνω διάλυμα, σταγόνες ενός υγρού ξαναμετρώ το PH και βρίσκω 7. Τι ήταν το υγρό που έριξα;
- 7) Να περιγράψεις που οφείλεται η αγωγιμότητα του διαλύματος του χλωριούχου Νατρίου και να παρασκευάσεις χλωριούχο Νάτριο από εξουδετέρωση.
- 8) α) Πως παρασκευάζεται το γυαλί και πως μπορεί να χρωματιστεί;
 β) Τι είναι οι οπτικές ίνες και ποια τα πλεονεκτήματά τους;
- 9) Συμπλήρωσε τις παρακάτω χημικές αντιδράσεις:
- α) $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
 β) $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow$
 γ) $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
 δ) $\text{HCl} + \text{Zn} \rightarrow$