

ΧΗΜΕΙΑ

ΘΕΜΑΤΑ

1. Χαρακτηρίστε τις παρακάτω ενώσεις (οξύ – βάση – άλας) και γράψτε το όνομα τους:

HCl	AgCl	Mg(OH) ₂
Ca(OH) ₂	KOH	H ₂ SO ₄
NaCl	HNO ₃	CaCO ₃

2. Τι μετράμε με την κλίμακα PH και ποιες τιμές παίρνει;
Με ποιο τρόπο μπορώ να αυξήσω ή να ελαττώσω το PH ενός οξίνου και ενός βασικού διαλύματος;
3. Ποιες είναι οι χαρακτηριστικές ιδιότητες των βάσεων;
Που οφείλονται οι ιδιότητες ενός βασικού διαλύματος;
4. Πώς παρασκευάζονται: α) άλατα από εξουδετέρωση; β) δυσδιάλυτα άλατα; Γράψτε από μια αντίδραση για κάθε περίπτωση.
5. α) Να γράψετε έναν τρόπο με τον οποίο διαπιστώνεται ότι ένα διάλυμα περιέχει οξύ.
β) Σε διάλυμα οξέος ρίχνω σταγόνες από διάλυμα βάσης. Πότε λέμε ότι έχουμε εξουδετέρωση;
6. Πότε μια καύση υδρογονάνθρακα λέγεται πλήρης (τέλεια) και πότε ατελής;
Να γράψετε την πλήρη καύση του αιθενίου (αιθυλενίου) και μια ατελή καύση του μεθανίου.