

1. Να κάνετε την αντιστοίχιση:

‘Οξινο οξύδιο	Γαστρικό υγρό
Βασικό οξύδιο	Οδοντόκρεμα
Οξύ	Σαπούνι
Βάση	Διοξείδιο του άνθρακα
Αλάτι	Οξύδιο του μαγνησίου

2. Να αναφέρετε τρεις κοινές ιδιότητες των βάσεων και μια μέθοδο παρασκευής τους.

3. Να σημειώσετε τις σωστές (Σ) και τις λανθασμένες (Λ) προτάσεις:

α) Το δηλητήριο της μέλισσας είναι όξινο.

β) Τα λιπάσματα προκαλούν ευτροφισμό.

γ) Τα άλατα είναι ηλεκτρολύτες.

δ) Με την εξουδετέρωση παράγονται βάσεις.

ε) Το σκυροκονίαμα είναι αεροπαγές κόνιαμα.

4. Πως σχηματίζεται η όξινη βροχή και ποιες επιπτώσεις έχει στο περιβάλλον;

5. Τι είναι το pH και πως το μετράμε;

6. Από τι αποτελείται το φυσικό αέριο και πως χρησιμοποιείται;

7. Να γίνει η αντιστοίχιση:

Άμυλο	Πετρελαιοειδές
Λευκόχρυσος	Υδρογονάνθρακας
Κηροζίνη	Καυσαέριο
Βουτάνιο	Πολυμερές
Διοξείδιο του άνθρακα	Καταλύτης.

8. Να γράψετε τις χημικές εξισώσεις καύσης του μεθανίου.

9. Ποια λέμε πλαστικά και από τι αποτελούνται;

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ
copyright © 2005-2006

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ
copyright © 2005-2006