

Θέμα 1

Να αναφέρετε τις ιδιότητες των οξέων.

Θέμα 2

α) Τι τιμές μπορεί να πάρει το pH ενός διαλύματος βάσης στους 25 °C;

β) Πότε ένα διάλυμα είναι πιο βασικό : όταν έχει pH= 9 ή pH=12;

Θέμα 3

α) Τι ονομάζουμε άλας;

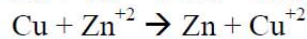
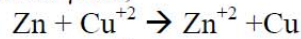
β) Ποια άλατα ονομάζουμε ευδιάλυτα και ποια δυσδιάλυτα;

Θέμα 4

Να αναφέρετε τις ιδιότητες των αλκαλίων.

Θέμα 5

Ποια από τις δύο αντιδράσεις πραγματοποιείται και γιατί;



Δίνεται η ηλεκτροχημική σειρά των μετάλλων : Li, K, Ca, Na, Mg, Al, Zn, Fe, H, Cu, Ag, Pt, Au

Θέμα 6

Σε ποιες κατηγορίες ταξινομούνται οι υδρογονάνθρακες με βάση:

α) τη μορφή της ανθρακικής αλυσίδας

β) τον τρόπο σύνδεσης των ατόμων άνθρακα μεταξύ τους

Θέμα 7

Πότε έχουμε τέλεια καύση και πότε ατελή καύση οργανικών ενώσεων;

Θέμα 8

Από τι αποτελείται και πως σχηματίστηκε το αργό πετρέλαιο.

Θέμα 9

Τι ονομάζουμε κλασματική απόσταξη του πετρελαίου;

Να απαντήσετε σε 6 από τις 9 ερωτήσεις.

Ο Διευθυντής

Ο Εισηγητής