

1. **A)** Ποιες είναι οι χαρακτηριστικές ιδιότητες των βάσεων;
B) Που οφείλονται οι ιδιότητες των βασικών διαλυμάτων;

2. Να μεταφέρετε στην κόλλα σας , συμπληρώνοντας με τις κατάλληλες λέξεις στα αντίστοιχα κενά, τις παρακάτω προτάσεις.
A) Με την παρουσία οξέων, το βάμμα του ηλιοτροπίου από γίνεται και η ηλιανθίνη από γίνεται
B) Από την αντίδραση διοξειδίου του θείου με το νερό παράγεται το οξύ.
Γ) Η εμπορική ονομασία του νιτρικού οξέος είναι , ενώ βιτριόλι λέγεται το οξύ.
Δ) Τα οξείδια των αμετάλλων ονομάζονται οξείδια. Το χαρτί είναι απορροφητικό χαρτί εμποτισμένο με ένα μίγμα που σε κάθε διαφορετική τιμή της οξύτητας παίρνει και άλλο χρώμα.

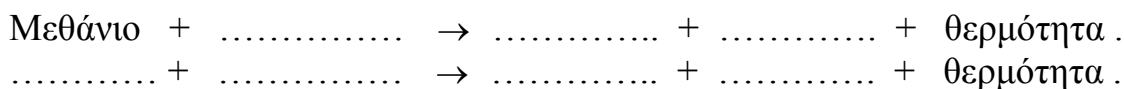
3. **A)** Αναφέρατε τρεις κοινές ιδιότητες των αλάτων.
B) Ένα λίπασμα γράφει στη συσκευασία του : **15-10-4** . Τι σημαίνουν αυτοί οι αριθμοί;

4. Να συμπληρώσετε στην κόλλα σας τις παρακάτω χημικές αντιδράσεις και να τις ισοσταθμίσετε. Να αναφέρετε σε ποιες σχηματίζεται ίζημα ή αέριο και ποιο είναι αυτό (ονομασία).
A) $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
B) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
Γ) $\text{CO}_2 + \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow$

5. Να μεταφέρετε στην κόλλα σας , συμπληρώνοντας με τις κατάλληλες λέξεις στα αντίστοιχα κενά , τις παρακάτω προτάσεις:
A) Το φθόριο και το είναι αέρια , το είναι υγρό και το είναι στερεό.
B) Η χλωρίνη είναι υδατικό διάλυμα (2 λέξεις). Ο μοριακός τύπος είναι
Γ) Τα στοιχεία της 17^{ης} ομάδας του περιοδικού πίνακα αντιδρούν με και σχηματίζουν , γι' αυτό ονομάζονται ή (γόνοι άλατος).
Δ) Τα στοιχεία της 1^{ης} ομάδας του περιοδικού πίνακα , εκτός του υδρογόνου, ονομάζονται Είναι από τα πιο δραστικά και αντιδρούν με το νερό παράγοντας με παράλληλη έκλυση αερίου

6. **A)** Τι είναι το φυσικό ή αργό πετρέλαιο και από τι αποτελείται;
B) Να αναφέρετε τέσσερα κλάσματα του αργού πετρελαίου και μία χρήση καθενός από αυτά.

7. **A)** Τι ονομάζεται καύση υδρογονάνθρακα. Ποια είναι η διαφορά μεταξύ πλήρους και ατελούς καύσης του ;
B) Να συμπληρωθεί ότι λείπει στην παρακάτω χημική εξίσωση πλήρους καύσης του μεθανίου (στην πρώτη σειρά με ονόματα και στην δεύτερη με χημικούς τύπους)



8. **A)** Τι είναι το φυσικό αέριο και που χρησιμοποιείται;
B) Πως σχηματίστηκε το πετρέλαιο;
9. **A)** Να γράψετε στην κόλλα σας τα γράμματα της στήλης **A** και δίπλα σε κάθε γράμμα τον αντίστοιχο αριθμό από τη στήλη **B** .

A	B
A. HNO ₃	1. βασικό οξείδιο
B. NH ₃	2. όξινο οξείδιο
Γ. NaI	3. οξύ
Δ. SO ₂	4. βάση
E. CaO	5. άλας
Z. Mg(OH) ₂	

- B)** Να ονομάσετε τις ενώσεις της στήλης **A** .