

Φύλλο αξιολόγησης

Πείραμα 5.2 Θερμική διάσπαση ανθρακικού ασβεστίου

Σχολείο:

Τάξη - Τμήμα:

Όνοματεπώνυμο:

Ημερομηνία:

- 1) Ποια είναι η χημική εξίσωση της αντίδρασης που πραγματοποιείται κατά τη θέρμανση και σε ποια κατηγορία αντιδράσεων μπορεί να καταταγεί;
- 2) Ποιες αντιδράσεις ονομάζονται αντιδράσεις διάσπασης;
- 3) Σε ποια ένωση οφείλεται το θόλωμα του ασβεστόνευρου κατά τη διαβίβαση διοξειδίου του άνθρακα και γιατί;
- 4) Γιατί στα νεόκτιστα σπίτια τα δωμάτια έχουν υγρασία ;
- 5) Γράψτε την αντίδραση στην οποία βασίζεται η στερεοποίηση του σοβά.
- 6) Στα ασβεστοκάμινα μετά τη θερμική διάσπαση του ασβεστόλιθου γίνεται σβήσιμο του ξηρού ασβέστη με νερό. Γιατί μετά το τέλος αυτής της διαδικασίας πολλά κομμάτια δεν δίνουν ασβεστοπολτό; Δώστε μια πιθανή εξήγηση.
- 7) Αν η ποσότητα του CaCO_3 που θα χρησιμοποιήσουμε είναι 6 g να υπολογίσετε τη μάζα του CaO που θα παραχθεί καθώς και τον όγκο του διοξειδίου του άνθρακα που εκλύεται σε $P=1 \text{ atm}$ και $\Theta=27^\circ\text{C}$. Δίνονται $A_r \text{ Ca}=40 \text{ C}=12 \text{ O}=16$.