

Φύλλο αξιολόγησης

Πείραμα 5.3 Θερμική διάσπαση ανθρακικού χαλκού

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) Αν γνωρίζετε ότι η θερμοκρασία διάσπασης του ανθρακικού ασβεστίου είναι περίπου 1000°C και του ανθρακικού χαλκού είναι περίπου 200°C , αναφέρατε τρεις λόγους που καθιστούν το πείραμα διάσπασης του ανθρακικού χαλκού προτιμότερο από το πείραμα της διάσπασης του ανθρακικού ασβεστίου.
- 5) Αν η ποσότητα του CuCO_3 που θα χρησιμοποιήσουμε είναι $12,35\text{ g}$ να υπολογίσετε τη μάζα του CuO 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 $A_r\text{ Cu}=63,5\text{ C}=12\text{ O}=16$.