

ταχύτητα.

3. Κατά τη διάρκεια μιας χημικής αντίδρασης οι συγκεντρώσεις των αυξάνονται όσο περνάει ο χρόνος.
4. ονομάζονται οι αριθμοί που μπαίνουν εμπρός από τους χημικούς τύπους στις χημικές εξισώσεις.
5. Όσο πιο μικρά είναι τα κομματάκια στα οποία είναι κομμένο ένα στερεό σώμα τόσο πιο είναι η επιφάνεια επαφής του.
6. Στις αντιδράσεις απορροφάται θερμότητα.

8.24. Να βάλεις τους κατάλληλους συντελεστές (εφόσον χρειάζεται) στις επόμενες χημικές εξισώσεις:

1. ... KOH + ... H₂S → ... K₂S + ... H₂O
2. ... Al + ... HCl → ... AlCl₃ + ... H₂
3. ... N₂ + ... H₂ → ... NH₃
4. ... H₃PO₄ + ... Ba(OH)₂ → ... Ba₃(PO₄)₂ + ... H₂O
5. ... K + ... H₂O → ... KOH + ... H₂
6. ... C₂H₄ + ... O₂ → ... CO₂ + ... H₂O