XHMIKEΣ ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΙΣ (περίληψη)

1. **Χημικές αντιδράσεις ή χημικά φαινόμενα** ονομάζονται οι μεταβολές κατά τις οποίες από ορισμένες αρχικές ουσίες δημιουργούνται νέες ουσίες με διαφορετικές ιδιότητες από τις αρχικές. π.χ. ηλεκτρόλυση νερού, σκούριασμα σιδήρου
2. **Αντιδρώντα** ονομάζονται οι ουσίες που έχουμε αρχικά πριν την αρχική αντίδραση
3. **Προϊόντα** ονομάζονται οι νέες ουσίες που δημιουργούνται μετά τη χημική αντίδραση
4. **Οι ιδιότητες** των αντιδρώντων είναι **διαφορετικές** από τις ιδιότητες των προϊόντων
5. **Οι μάζες** των αντιδρώντων είναι **ίσες** με τις ιδιότητες των προϊόντων
6. **Εξώθερμες** ονομάζονται οι αντιδράσεις κατά τις οποίες **ελευθερώνεται θερμότητα** στο περιβάλλον και η **θερμοκρασία περιβάλλοντοςαυξάνεται.** Π.χ. καύση
7. **Ενδόθερμες** ονομάζονται οι αντιδράσεις κατά τις οποίες **απορροφάται θερμότητα** απο το περιβάλλον και η **θερμοκρασία περιβάλλοντος μειώνεται**.