

Χημική εξίσωση

Γλώσσα

Γράμματα



Λέξεις



Προτάσεις

Χημεία

Σύμβολα ατόμων



Χημικοί τύποι



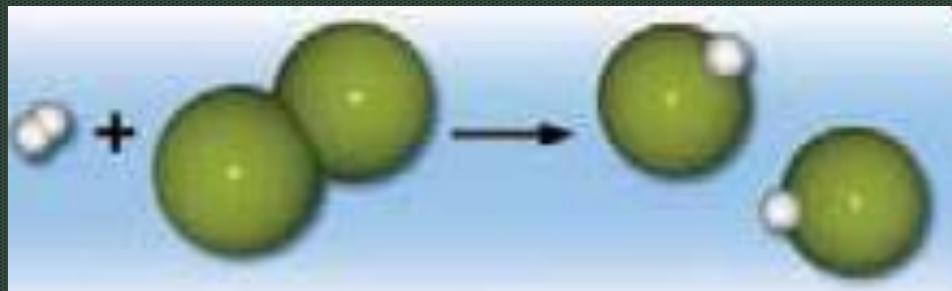
Χημικές εξισώσεις

Μια χημική αντίδραση μπορεί να περιγραφεί με:

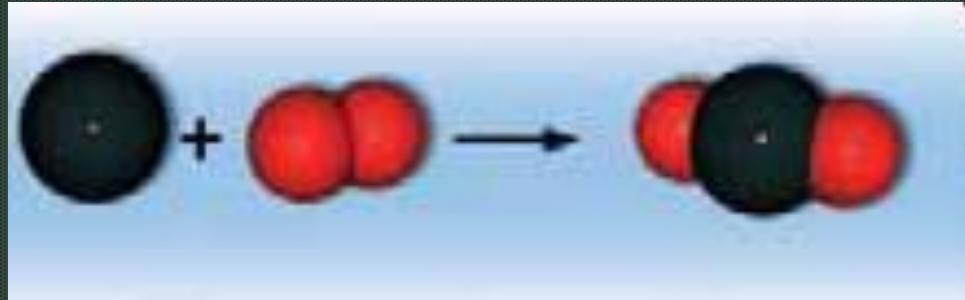
- λέξεις
- προσομοιώματα μορίων
- χημικούς τύπους

Η **χημική εξίσωση** δείχνει τα **αντιδρώντα**
(ουσίες που υπήρχαν πριν γίνει η χημική
αντίδραση) και τα **προϊόντα** (ουσίες που
προκύπτουν από την αντίδραση).

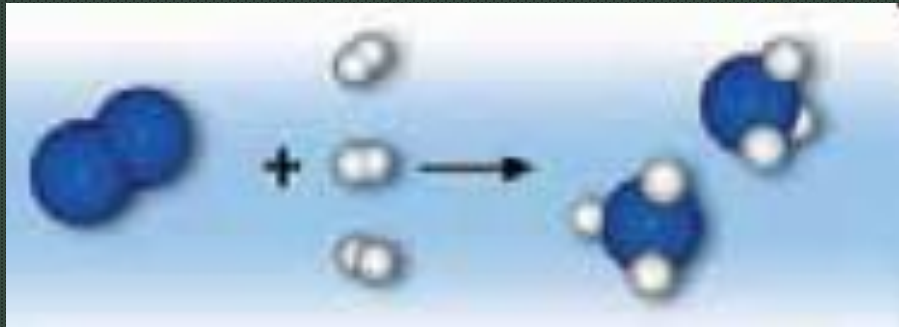
- Τα αντιδρώντα και τα προϊόντα χωρίζονται με ένα βέλος.
- Το πλήθος των ατόμων ενός στοιχείου στα αντιδρώντα είναι ίσο με το πλήθος των ατόμων του στοιχείου στα προϊόντα.



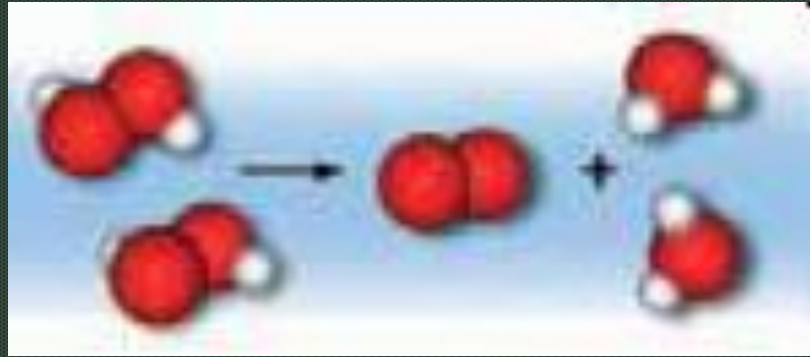
1. υδρογόνο και βρόμιο $\longrightarrow$ υδροβρόμιο



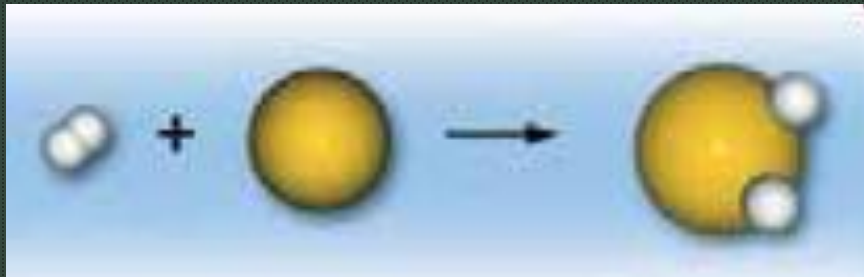
2. άνθρακας και οξυγόνο → διοξείδιο του άνθρακα



3. άζωτο και υδρογόνο → αμμωνία



4. υπεροξείδιο
του υδρογόνου → οξυγόνο και νερό



5. υδρογόνο και θείο $\longrightarrow$ υδρόθειο

Πώς γράφουμε μια χημική εξίσωση;

Βήμα 1ο: Βρίσκουμε ποια είναι τα αντιδρώντα
και ποια είναι τα προϊόντα.

Πώς γράφουμε μια χημική εξίσωση;

Βήμα 2ο: Γράφουμε τους μοριακούς τύπους των αντιδρώντων και τους μοριακούς τύπους των προϊόντων και τους συνδέουμε με ένα βέλος.

Πώς γράφουμε μια χημική εξίσωση;

Βήμα 3ο: Για κάθε στοιχείο εξισώνουμε τα άτομα στα αντιδρώντα και στα προϊόντα, πολλαπλασιάζοντας με κατάλληλους συντελεστές τους μοριακούς τύπους. Οι αριθμοί αυτοί λέγονται στοιχειομετρικοί συντελεστές (ο συντελεστής 1 παραλείπεται).

Πώς γράφουμε μια χημική εξίσωση;

Βήμα 4ο: Σημειώνουμε τη φυσική κατάσταση των διάφορων ουσιών.

s (solid) = στερεό

l (liquid) = υγρό

g (gas) = αέριο



Να κάνετε την ισοστάθμιση στις παρακάτω
χημικές εξισώσεις:



Ανακεφαλαίωση



Ανακεφαλαίωση

