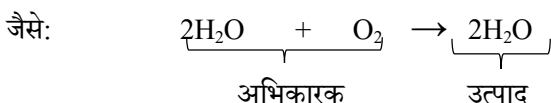


रसायनिक समीकरण (Chemical Reaction)

किसी रसायनिक अभिक्रिया के संक्षिप्त रूप को रसायनिक समीकरण कहते हैं।

❖ **अभिकारक (Reactant):** अभिक्रिया में भाग लेनेवाले पदार्थ को अभिकारक कहते हैं।

❖ **उत्पाद (Product):** अभिक्रिया के पश्चात बननेवाले पदार्थ को उत्पाद कहते हैं।



❖ **रसायनिक अभिक्रिया में उपयोग होनेवाले संकेत:**

(g) → गैस (gas)

(l) → द्रव (Liquid)

(s) → ठोस (Solid)

(Aq.) → जलीय (Aqueous)

↑ → गैसीय उत्पाद (Gaseous product)

↓ → अवक्षेप (Precipitate)

⇌ → उत्क्रमणीय (Reversible)

atm. → वायुमंडलीय दाब (Atmospheric pressure)

+ ऊष्मा → ऊष्माक्षेपी (Exothermic)

- ऊष्मा → उष्मशोषी (Endothermic)

❖ **अभिक्रिया के प्रारूप (Pattern of Reaction):**

1. तत्व₁ + तत्व₂ → यौगिक

