**BÀI 2: PHẢN ỨNG HÓA HỌC**

**I. Phản ứng hóa học là gì?**

- Quá trình biến đổi từ (1) chất này thành chất khác được gọi là phản ứng hóa học

- Chất hoặc các chất ban đầu tham gia phản ứng hóa học được gọi là chất hoặc các (2) chất phản ứng (chất tham gia).

- Chất hoặc các chất mới tạo thành được gọi là chất hoặc các (3) chất sản phẩm.

Ví dụ: Carbon + Oxygen 🡪 Carbon dioxide

 + Chất phản ứng: carbon, oxygen

 + Sản phẩm: Carbon dioxide

**II. Diễn biến của phản ứng hóa học:**

 Trong phản ứng hóa học, chỉ có (4) liên kết giữa các nguyên tử thay đổi làm cho (5) phân tử này biến đổi thành phân tử khác, kết quả là chất này biến đổi thành chất khác

**III. Dấu hiệu có phản ứng hóa học xảy ra:**

 Để nhận biết có phản ứng hóa học xảy ra có thể dựa vào các dấu hiệu: có sự thay đổi (6) màu sắc, mùi,... của các chất; tạo ra chất khí hoặc chất (7) không tan (kết tủa).

**IV. Phản ứng tỏa nhiệt, phản ứng thu nhiệt:**

+ Phản ứng (8) toả ra năng lượng (dưới dạng nhiệt) được gọi là phản ứng toả nhiệt. Phản ứng toả nhiệt làm nóng môi trường xung quanh.

Ví dụ: Phản ứng đốt cháy than; phản ứng đốt cháy xăng, dầu trong các động cơ; …

+ Phản ứng (9) thu vào năng lượng (dưới dạng nhiệt) được gọi là phản ứng thu nhiệt. Phản ứng thu nhiệt làm lạnh môi trường xung quanh.

Ví dụ: Phản ứng nung vôi (phân huỷ CaCO3 thành CaO và CO2).