**BÀI 5. ĐỊNH LUẬT BẢO TOÀN KHỐI LƯỢNG**

**– PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC**

**I. TRẮC NGHIỆM:**

**II. TỰ LUẬN:**

**Câu 1:** (B) Sơ đồ của phản ứng hoá học khác với phương trình hoá học ở điểm nào? Nêu ý nghĩa của phương trình hoá học.

**Câu 2:** (H) Khi các phản ứng hoá học xảy ra, lượng các chất phản ứng giảm dần, lượng các chất sản phẩm tăng dần. Vậy tổng khối lượng các chất trước và sau phản ứng có thay đổi không?

**Câu 3:** Lập phương trình hoá học và xác định tỉ lệ số phân tử của các chất trong sơ đồ phản ứng hoá học sau:

Na2CO3 + Ba(OH)2 − − → BaCO3 + NaOH

**ĐÁP ÁN**

**I. TRẮC NGHIỆM:**

**II. TỰ LUẬN:**

**Câu 1:**

- Sơ đồ của PUHH khác với PTHH ở điểm: sơ đồ hoá học chưa cho biết tỉ lệ về số nguyên tử hoặc số phân tử giữa các chất trong phản ứng.

- Ý nghĩa của PTHH: PTHH cho biết trong PUHH, lượng các chất tham gia phản ứng và các chất sản phẩm tuân theo một tỉ lệ xác định.

**Câu 2:**

Trong một phản ứng hoá học, tổng khối lượng của các chất sản phẩm bằng tổng khối lượng của các chất tham gia phản ứng. Hay tổng khối lượng của chất trước và sau phản ứng không thay đổi.

**Câu 3:** Lập phương trình hoá học và xác định tỉ lệ số phân tử của các chất trong sơ đồ phản ứng hoá học sau:

Na2CO3 + Ba(OH)2 − − → BaCO3 + NaOH