

## Bài 9. CÔNG THỨC HÓA HỌC

### I. TRẮC NGHIỆM

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8
Đáp án	D	C	B	C	A	D	D	B

### II. TỰ LUẬN

**Câu 1.** Hợp chất (X) chứa 72,414% Fe và 27,586% O. Xác định công thức hóa học của hợp chất (X).

#### *Hướng dẫn giải*

Gọi hợp chất tạo thành giữa Fe và O có công thức là  $Fe_xO_y$ , ta có:

$$\begin{aligned}x : y &= \frac{72,414\%}{56} : \frac{27,586\%}{16} \\ &= 1,2931 : 1,7241 \\ &= 1 : 1,3333 \\ &= 3 : 4\end{aligned}$$

\* Công thức hóa học của hợp chất X là :  $Fe_3O_4$

**Câu 2.** Phân tích một hợp chất (Z) thấy : cứ 24 phần khối lượng cacbon kết hợp với 8 phần khối lượng hidro. Xác định công thức hóa học của hợp chất (Z).

#### *Hướng dẫn giải*

Gọi hợp chất tạo thành giữa C và H có công thức là  $C_xH_y$ , ta có:

$$\begin{aligned}x : y &= \frac{24}{12} : \frac{8}{1} \\ &= 2 : 8 \\ &= 1 : 4\end{aligned}$$

\* Công thức hóa học của hợp chất Z là  $CH_4$