

Giải bài 6 trang 14 sgk Hóa Học lớp 10

Đề bài

Oxi tự nhiên là một hỗn hợp các đồng vị: 99,757% ^{16}O ; 0,039% ^{17}O ; 0,204% ^{18}O . Tính số nguyên tử của mỗi loại đồng vị khi có 1 nguyên tử ^{17}O

Đáp án

$$99,757\% \text{ } ^{16}\text{O} \Rightarrow 99757 \text{ nguyên tử } ^{16}\text{O}$$

$$0,039\% \text{ } ^{17}\text{O} \Rightarrow 39 \text{ nguyên tử } ^{17}\text{O}$$

$$0,204\% \text{ } ^{18}\text{O} \Rightarrow 204 \text{ nguyên tử } ^{18}\text{O}$$

Khi có một nguyên tử ^{17}O thì số nguyên tử:

$$^{16}\text{O} \text{ là: } \frac{99757}{39} \approx 2558 \text{ nguyên tử.}$$

$$^{18}\text{O} \text{ là: } \frac{204}{39} \approx 5 \text{ nguyên tử.}$$