

## GIẢI HÓA LỚP 9: ĐÁP ÁN BÀI 6 TRANG 63 SGK HÓA LỚP 9

### Đề bài

Tính khối lượng quặng hematit chứa 60% $Fe_2O_3$  cần thiết để sản xuất được 1 tấn gang chứa 95%Fe. Biết hiệu suất của quá trình là 80%.

### Hướng dẫn giải

Ghi nhớ công thức tính hiệu suất phản ứng:

$$\%H = \frac{\text{lượng phản ứng}}{\text{lượng ban đầu}} \cdot 100\%$$

### Đáp án bài 6 trang 63 sgk hóa lớp 9

Khối lượng Fe có trong 1 tấn gang là:  $1 \cdot \frac{95}{100} = 0,95$  tấn.



Tỉ lệ:            160                    2.56 = 112 (tấn)

P.ư:             $m$                     0,95 (tấn)

Khối lượng  $Fe_2O_3$  phản ứng:  $m = \frac{0,95 \cdot 160}{2,56} = 1,357$  (tấn)

Vì hiệu suất phản ứng chỉ đạt 80% nên khối lượng thực tế  $Fe_2O_3$  cần là:

$$\frac{1,357 \cdot 100}{80} = 1,696 \text{ (tấn)}$$

$Fe_2O_3$  chỉ chiếm 60% khối lượng quặng hematit nên khối lượng quặng hematit cần là:

$$m_{\text{quặng}} = \frac{1,696 \cdot 100}{60} = 2,827 \text{ (tấn)}$$