

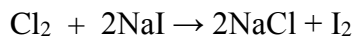
Bài 7 trang 119 SGK Hóa 10

Đề bài:

Tính khối lượng HCl bị oxi hóa bởi MnO_2 biết rằng khí Cl_2 sinh ra trong phản ứng đó có thể đẩy được 12,7 g I_2 từ dung dịch NaI.

Lời giải:

Phương trình hóa học của phản ứng:



PT: 71g 254 g

ĐB: x g 12,7g

$$\Rightarrow x = 3,55\text{g}$$



4.36,5 71g

y g 3,55 g

$$\Rightarrow y = 7,3\text{g}$$

Vậy khối lượng HCl cần dùng là 7,3 g.