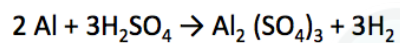


Estequiometria - Pureza e Impureza

Um pedaço de alumínio de 200g contendo **90% de pureza** foi colocado para reagir com quantidade suficiente de ácido sulfúrico.



Quantas moléculas de gás hidrogênio foram obtidas?

<u>Dado</u>	<u>Pedido</u>
2 Al	3H ₂
0,9 x 200 g	moléculas
27x2	3x 6x10 ²³

$$x = 60 \times 10^{23} \text{ moléculas}$$

Importante:

Impureza -> sempre diminuir de 100% para transformar em pureza.