

. Calcule la masse d'oxyde de fer formé

a. Les réactifs sont le fer et le dioxygène, le produit est l'oxyde de fer.

b. $4 - 2,3 = 1,7 \text{ g}$

1,7 g de fer ont été consommés.

c. 0,5 L de dioxygène a été consommé, c'est à dire tout le dioxygène. Ce volume correspond à 0,7g environs.

d. Donc $1,7 + 0,7 = 2,4\text{g}$

Environs 2,4g d'oxyde de fer à été formé.