

Exercice 3:

1)

Volume (cm ³)	20	80
Mass (g)	1	4

Il faudrait mettre 80 cm³ d'acide pour consommer -

2) C'est le fer qui ne réagit pas complètement, il restera 1g -

3)

$$2,58 \div 0,43 = 6$$

$$20 \times 6 = 120 \text{ cm}^3$$

$$1 \times 6 = 6 \text{ g}$$

Il faudra faire réagir 120 cm³ d'acide et 6g de fer pour former 2,58 L de Gaz -

Exercice 1:

1°)

Pour tester l'ion chlorure, je le met dans un tube à essai puis on verse quelques gouttes de nitrate d'argent et on observe la couleur -

2°) Si le test est négatif alors il n'y a pas d'ion chlorure dans la solution -

(J'ai essayé de faire de mon mieux mais je crois que je m'ai pas bien compris ce chapitre.)