

Masse molaire du gaz utilisé (Butane) : $M = 58 \text{ g/mol}$

Résultats expérimentaux

Premier essai

Température de l'eau ($^{\circ}\text{C}$).....20,3 $^{\circ}\text{C}$Pression du gaz (atm).....1 atm.....

Masse initiale du briquet (g).....13,65 g.....Masse finale du briquet (g).....13,43 g.....

Volume de gaz collecté (mL).....79 mL.....

Deuxième essai

Température de l'eau ($^{\circ}\text{C}$).....20,7 $^{\circ}\text{C}$Pression du gaz (atm).....1 atm.....

Masse initiale du briquet (g).....13,43 g.....Masse finale du briquet (g).....13,22 g.....

Volume de gaz collecté (mL).....85 mL.....

Troisième essai

Température de l'eau ($^{\circ}\text{C}$).....20,7 $^{\circ}\text{C}$Pression du gaz (atm).....1 atm.....

Masse initiale du briquet (g).....13,18 g.....Masse finale du briquet (g).....12,96 g.....

Volume de gaz collecté (mL).....88 mL.....