

## 2019 : La réaction de deux solutions différentes

Écrit par Yaye Sadio

Mercredi, 02 Octobre 2019 13:43 - Mis à jour Jeudi, 10 Octobre 2019 13:34

---

**1.1** Réponds par Vrai (V) ou Faux (F) aux affirmations suivantes (2 x 1 pt)

**1-1-1** Une solution d'acide chlorhydrique est neutralisés par une solution d'hydroxyde de sodium si E ont la même concentration et des volumes différents.

**1-1-2** La combustion complète du propane  $\text{C}_3\text{H}_8$  produit de l'eau et du dioxyde de carbone.

**1.2** Choisis la bonne réponse. (2 x 1 pt)

**1.2.1** La densité du dioxyde de carbone  $\text{CO}_2$  par rapport à l'air, vaut :

## 2019 : La réaction de deux solutions différentes

Écrit par Yaye Sadio

Mercredi, 02 Octobre 2019 13:43 - Mis à jour Jeudi, 10 Octobre 2019 13:34

---

a) 0,15 ;      b) 1,51 ;      c) 1,15.

**1.2.2** Sachant que pour neutraliser un volume  $V_A$  d'une solution d'acide chlorhydrique à  $0,2 \text{ mol.L}^{-1}$ , il faut un volume  $V_B$  30 mL d'une solution d'hydroxyde de sodium à  $0,1 \text{ mol.L}^{-1}$ , le volume  $V_A$  vaut :

a) 10 mL ;      b) 15 mL ;      c) 6 mL.