

## PS6

**5** Posts

**23** Membres

**0** Vous suivez

Inviter

**Menu Espace**

- Flux
- Tâches
- Sondages

**Préférences de l'espace**

- Général
- Membres
- Modules

Publiez quelque chose...

Filter Tri

M. Chardine il y a environ 14 jours (actualisé il y a il y a environ une minute) dans PS6,

Question 1

**Question 1**

Le diazote (N<sub>2</sub>) gazeux réagit avec le dihydrogène (H<sub>2</sub>) gazeux pour donner de l'ammoniac (NH<sub>3</sub>) gazeux. La quantité de matière initiale du diazote n<sub>N<sub>2</sub></sub> est de 4,0 mol et celle du dihydrogène n<sub>H<sub>2</sub></sub> est de 6,0 mol. L'équation de la réaction s'écrit :

$$\text{N}_2(\text{g}) + 3 \text{H}_2(\text{g}) \rightarrow 2 \text{NH}_3(\text{g}).$$

- Calculer l'avancement maximum

Diapositive2.PNG - 196.79 KB

Aime - commentaire

- groupe six** il y a environ 13 jours

Avancement maximal: 2,0mol

N'aime plus (1)
- groupe huit** il y a environ 13 jours (Mis à jour il y a environ 13 jours)

2,0 mol

Aime
- groupe neuf** il y a environ 13 jours

2,0 mol

N'aime plus (1)
- groupe quatre** il y a environ 13 jours

2,0 mol est l'avancement maximum

N'aime plus (1)
- groupe deux** il y a environ 13 jours (Mis à jour il y a environ 13 jours)

Xmax=2,0 mol

Aime
- groupe sept** il y a environ 13 jours

Xmax= 1,2E24 mol

Aime
- groupe un** il y a environ 13 jours

n1 : xmax = 4,0 mol

Aime
- groupe un** il y a environ 13 jours

N2 : xmax = 2,0 mol

Aime
- groupe trois** il y a environ 13 jours

x(max) = 2mol

Aime
- groupe un** il y a environ 13 jours

L'avancement maximum est 2,0 mol

Aime
- M. Chardine** il y a environ 22 minutes

L'avancement est égal à 2,0 mol

Aime

Écrire un nouveau commentaire...

M. Chardine il y a environ 14 jours (actualisé il y a il y a environ une minute) dans PS6,

Question 2

**Question 2**

Dans un ballon, on introduit une masse  $m = 15 \text{ g}$  d'oléine (de formule brute C<sub>57</sub>H<sub>104</sub>O<sub>6</sub>), un volume  $V = 20 \text{ mL}$  d'une solution d'hydroxyde de sodium (Na<sup>+</sup> + HO<sup>-</sup>) de concentration  $c = 10 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  et quelques grains de pierre ponce. On chauffe à reflux pendant 30 minutes. L'équation de la réaction s'écrit :

$$\text{C}_{57}\text{H}_{104}\text{O}_6(\text{l}) + 3(\text{Na}^+ + \text{HO}^-)(\text{aq}) \rightarrow \text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3(\text{l}) + 3 \text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{CO}_2\text{Na}(\text{s}).$$

- Calculer la quantité de matière d'hydroxyde de sodium introduite

Diapositive3.PNG - 235.03 KB

Aime - commentaire

- groupe six** il y a environ 13 jours

Quantité de matière: n=0,2mol

N'aime plus (1)
- groupe neuf** il y a environ 13 jours

2,0 E -2 mol

Aime
- groupe quatre** il y a environ 13 jours

La quantité de matière d'hydroxyde de sodium introduite est de 0,2 mol

N'aime plus (1)
- groupe huit** il y a environ 13 jours (Mis à jour il y a environ 13 jours)

n=0,2 mol

N'aime plus (1)
- groupe deux** il y a environ 13 jours (Mis à jour il y a environ 13 jours)

0,2 mol

Aime
- groupe sept** il y a environ 13 jours

0,6 mol

Aime
- groupe un** il y a environ 13 jours

0,2 mol

Aime
- groupe trois** il y a environ 13 jours

On introduit 0,6mol d'hydroxyde de sodium

Aime
- groupe trois** il y a environ 13 jours

Soit 6E-1mol

Aime
- groupe onze** il y a environ 13 jours

2,0e-2 mol

Aime
- M. Chardine** il y a environ 21 minutes

la quantité de matière d'hydroxyde de sodium introduite est : 2,0E-01 mol

Aime

Écrire un nouveau commentaire...

M. Chardine il y a environ 14 jours (actualisé il y a il y a moins d'une minute) dans PS6,

Question 3

**Question 3**

Dans un ballon, on introduit une masse  $m = 15 \text{ g}$  d'oléine (de formule brute C<sub>57</sub>H<sub>104</sub>O<sub>6</sub>), un volume  $V = 20 \text{ mL}$  d'une solution d'hydroxyde de sodium (Na<sup>+</sup> + HO<sup>-</sup>) de concentration  $c = 10 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  et quelques grains de pierre ponce. On chauffe à reflux pendant 30 minutes. L'équation de la réaction s'écrit :

$$\text{C}_{57}\text{H}_{104}\text{O}_6(\text{l}) + 3(\text{Na}^+ + \text{HO}^-)(\text{aq}) \rightarrow \text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3(\text{l}) + 3 \text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{CO}_2\text{Na}(\text{s}).$$

- Calculer la quantité de matière d'oléine : On donne M(oléine) = 884 g.mol<sup>-1</sup>.

Diapositive4.PNG - 237.26 KB

Aime - commentaire

- groupe six** il y a environ 13 jours

Quantité de matière: n=1,7E-2 mol

Aime
- groupe deux** il y a environ 13 jours

n=1,70E-2 mol

Aime
- groupe neuf** il y a environ 13 jours (Mis à jour il y a environ 13 jours)

1,7 E-2 mol

Aime
- groupe huit** il y a environ 13 jours

n=1,7E-2 mol

Aime
- groupe sept** il y a environ 13 jours (Mis à jour il y a environ 13 jours)

1,7E-2 mol

Aime
- groupe quatre** il y a environ 13 jours

La quantité de matière d'oléine est 1,7E-2 mol

Aime
- groupe un** il y a environ 13 jours

n=1,7 E-2 mol

Aime
- groupe trois** il y a environ 13 jours

Il y a. 1,7E-2 mol d'oléine

Aime
- groupe onze** il y a environ 13 jours

1,69e-2 mol

Aime
- M. Chardine** il y a environ 20 minutes

La quantité de matière d'oléine est 1,7E-2 mol

Aime

Écrire un nouveau commentaire...

M. Chardine il y a environ 14 jours (actualisé il y a il y a moins d'une minute) dans PS6,

Question 4

**Question 4**

Dans un ballon, on introduit une masse  $m = 15 \text{ g}$  d'oléine (de formule brute C<sub>57</sub>H<sub>104</sub>O<sub>6</sub>), un volume  $V = 20 \text{ mL}$  d'une solution d'hydroxyde de sodium (Na<sup>+</sup> + HO<sup>-</sup>) de concentration  $c = 10 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  et quelques grains de pierre ponce. On chauffe à reflux pendant 30 minutes. L'équation de la réaction s'écrit :

$$\text{C}_{57}\text{H}_{104}\text{O}_6(\text{l}) + 3(\text{Na}^+ + \text{HO}^-)(\text{aq}) \rightarrow \text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3(\text{l}) + 3 \text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{CO}_2\text{Na}(\text{s}).$$

- Déterminer l'avancement maximal

Diapositive5.PNG - 228.68 KB

Aime - commentaire

- groupe six** il y a environ 13 jours

Avancement maximal: 1,7E-2mol

N'aime plus (1)
- groupe neuf** il y a environ 13 jours (Mis à jour il y a environ 13 jours)

6,6 E-3 mol

Aime
- groupe sept** il y a environ 13 jours

1,7E-2 mol

N'aime plus (1)
- groupe deux** il y a environ 13 jours

Xmax=6,6E-3

Aime
- groupe huit** il y a environ 13 jours

1,7E-2 mol

N'aime plus (1)
- groupe quatre** il y a environ 13 jours (Mis à jour il y a environ 13 jours)

L'avancement maximal est 1,7E-2

N'aime plus (1)
- groupe trois** il y a environ 13 jours

L'avancement maximum est 1,7E-2 mol

Aime
- groupe un** il y a environ 13 jours

Xmax=6,6E-3

Aime
- M. Chardine** il y a environ 20 minutes

L'avancement maximum est 1,7E-2 mol

Aime

Écrire un nouveau commentaire...

M. Chardine il y a environ 14 jours (actualisé il y a il y a moins d'une minute) dans PS6,

Question 5

**Question 5**

Dans un ballon, on introduit une masse  $m = 15 \text{ g}$  d'oléine (de formule brute C<sub>57</sub>H<sub>104</sub>O<sub>6</sub>), un volume  $V = 20 \text{ mL}$  d'une solution d'hydroxyde de sodium (Na<sup>+</sup> + HO<sup>-</sup>) de concentration  $c = 10 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  et quelques grains de pierre ponce. On chauffe à reflux pendant 30 minutes. L'équation de la réaction s'écrit :

$$\text{C}_{57}\text{H}_{104}\text{O}_6(\text{l}) + 3(\text{Na}^+ + \text{HO}^-)(\text{aq}) \rightarrow \text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3(\text{l}) + 3 \text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{CO}_2\text{Na}(\text{s}).$$

- Déterminer la masse de savon produit par la réaction chimique.

Diapositive6.PNG - 237.57 KB

Aime - commentaire

- groupe huit** il y a environ 13 jours

60,8 g

Aime
- groupe six** il y a environ 13 jours (Mis à jour il y a environ 13 jours)

Masse de savon produit: m=15,5g

Aime
- groupe neuf** il y a environ 13 jours

6,019 g

Aime
- groupe quatre** il y a environ 13 jours

La masse de savon produite est 15,5

Aime
- groupe sept** il y a environ 13 jours

5,2g

Aime
- groupe deux** il y a environ 13 jours

m=2,00 g

Aime
- M. Chardine** il y a environ 19 minutes

La masse de savon obtenue est 16 g

Aime

Écrire un nouveau commentaire...