



3) Exercices d'application :

- a. Un récipient de 20,0 L contient 1,7 mol de gaz. On désire que la pression du gaz soit égale à 150 kPa. Quelle doit être la température du gaz (en °C) ?
- b. Un enfant gonfle un ballon avec de l'hélium. Après avoir fait entrer 0,25 mol d'hélium dans le ballon à une température de 298 K, la pression dans le ballon est égale à 120 kPa. Que deviendra la pression dans le ballon lorsqu'il aura fait entrer 0,15 mol de plus à la même température ? On considère la variation du volume du ballon comme négligeable.

3) Exercices d'application :

- a. Un récipient de 20,0 L contient 1,7 mol de gaz. On désire que la pression du gaz soit égale à 150 kPa. Quelle doit être la température du gaz (en °C) ?
- b. Un enfant gonfle un ballon avec de l'hélium. Après avoir fait entrer 0,25 mol d'hélium dans le ballon à une température de 298 K, la pression dans le ballon est égale à 120 kPa. Que deviendra la pression dans le ballon lorsqu'il aura fait entrer 0,15 mol de plus à la même température ? On considère la variation du volume du ballon comme négligeable.

3) Exercices d'application :

- a. Un récipient de 20,0 L contient 1,7 mol de gaz. On désire que la pression du gaz soit égale à 150 kPa. Quelle doit être la température du gaz (en °C) ?
- b. Un enfant gonfle un ballon avec de l'hélium. Après avoir fait entrer 0,25 mol d'hélium dans le ballon à une température de 298 K, la pression dans le ballon est égale à 120 kPa. Que deviendra la pression dans le ballon lorsqu'il aura fait entrer 0,15 mol de plus à la même température ? On considère la variation du volume du ballon comme négligeable.

3) Exercices d'application :

- a. Un récipient de 20,0 L contient 1,7 mol de gaz. On désire que la pression du gaz soit égale à 150 kPa. Quelle doit être la température du gaz (en °C) ?
- b. Un enfant gonfle un ballon avec de l'hélium. Après avoir fait entrer 0,25 mol d'hélium dans le ballon à une température de 298 K, la pression dans le ballon est égale à 120 kPa. Que deviendra la pression dans le ballon lorsqu'il aura fait entrer 0,15 mol de plus à la même température ? On considère la variation du volume du ballon comme négligeable.

3) Exercices d'application :

- a. Un récipient de 20,0 L contient 1,7 mol de gaz. On désire que la pression du gaz soit égale à 150 kPa. Quelle doit être la température du gaz (en °C) ?
- b. Un enfant gonfle un ballon avec de l'hélium. Après avoir fait entrer 0,25 mol d'hélium dans le ballon à une température de 298 K, la pression dans le ballon est égale à 120 kPa. Que deviendra la pression dans le ballon lorsqu'il aura fait entrer 0,15 mol de plus à la même température ? On considère la variation du volume du ballon comme négligeable.