**Exercice 1.**

**Pr OMARI**

**2APIC**

**Exercices**

**😊 *Pour se préparer au premier contrôle* 😊**

Répondre par **VRAI** ou par **FAUX**

1. Le vent se déplace des zones de basse pression vers les zones de haute pression. ………..
2. Nous vivons dans la troposphère. ………..
3. La couche qui nous protège des rayons ultraviolets est la couche d’oxygène. …………
4. Un corps pur est un corps dont toutes les molécules sont identiques. …………
5. Une molécule est un assemblage de plusieurs atomes identiques ou différents. …………

**Exercice 2**

Compléter le texte ci-dessous de ce qui convient des termes suivants**: *dioxygène, diazote, gaz, corps pur, 20%, 80 %***

L’air est un mélange de ……… : l’air donc n’est pas un …………………. L’air est constitué principalemet de deux……………. : le diozote, à …………………en volume, et le dioxygène, à ………….en volume.

**Exercice 3**

On enferme de l’air dans une seringue, puis **on pousse le piston.**

1. Compléter les phrases avec les verbes «**augmenter** » ou « **diminuer** ».
2. Le volume de l’air enfermé …………………………
3. Les distances entre les molécules à l’intérieur de la seringue……………………………
4. La pression de l’air dans la seringue…………………….
5. .sachant que la seringue contient **200 molécules** des gaz majoritaires, **calculer/estimer** le nombre de molécules de dioxygène et le nombre de molécules de diazote.

**Exercice 4**



**A l’aide d’un ballon, d’une balance électronique, d’une aiguille et d’un tube souple, on réalise les expériences ci-contre :**

**1 : le ballon gonflé est pesé 2 : On prélève/retire deux litres d’air (2L) 3 : le ballon est pesé à nouveau**

**QUESTIONS**

1. Calculer la masse de deux litres **(2L)** d’air.
2. En déduire la masse d’un litre **(1L)** d’air.

**Exercice 5**

Deux molécules sont représentées à l’aide des modèles moléculaires. Écrire **la formule chimique** de chaque molécule.( **R= rouge** أحمر)

****La molécule d’éthanol  : ………………………

La molécule de benzène : …………………..

**Exercice 6**

**La molécule du Glucose est constituée de 6 atomes de carbone, 12 atomes d’hydrogène et 6 atomes d’oxygène.**

1. Ecrire la formule chimique de cette molécule……………………………….
2. Le Glucose est-t-il un corps pur simple ou composé ? justifier votre réponse.

**Exercice 1**

**Pr OMARI**

**2APIC**

**Exercices**

**😊 *Pour se préparer au premier contrôle* 😊**

Répondre par **VRAI** ou par **FAUX**

1. Le vent se déplace des zones de basse pression vers les zones de haute pression. ………..
2. Nous vivons dans la troposphère. ………..
3. La couche qui nous protège des rayons ultraviolets est la couche d’oxygène. …………
4. Un corps pur est un corps dont toutes les molécules sont identiques. …………
5. Une molécule est un assemblage de plusieurs atomes identiques ou différents. …………

**Exercice 2**

Compléter le texte ci-dessous de ce qui convient des termes suivants**: *dioxygène, diazote, gaz, corps pur, 20%, 80 %***

L’air est un mélange de ……… : l’air donc n’est pas un …………………. L’air est constitué principalemet de deux……………. : le diozote, à …………………en volume, et le dioxygène, à ………….en volume.

**Exercice 3**

On enferme de l’air dans une seringue, puis **on pousse le piston.**

1. Compléter les phrases avec les verbes «**augmenter** » ou « **diminuer** ».
2. Le volume de l’air enfermé …………………………
3. Les distances entre les molécules à l’intérieur de la seringue……………………………
4. La pression de l’air dans la seringue…………………….
5. .sachant que la seringue contient **200 molécules** des gaz majoritaires, **calculer/estimer** le nombre de molécules de dioxygène et le nombre de molécules de diazote.

**Exercice 4**



**A l’aide d’un ballon, d’une balance électronique, d’une aiguille et d’un tube souple, on réalise les expériences ci-contre :**

**1 : le ballon gonflé est pesé. 2 : On prélève/retire deux litres d’air (2L) 3 : le ballon est pesé à nouveau**

**QUESTIONS**

1. Calculer la masse de deux litres **(2L)** d’air.
2. En déduire la masse d’un litre **(1L)** d’air.

**Exercice 5**

Deux molécules sont représentées à l’aide des modèles moléculaires. Écrire **la formule chimique** de chaque molécule.( **R= rouge** أحمر)

****La molécule d’éthanol  : ………………………

La molécule de benzène : …………………..

**Exercice 6**

**La molécule du Glucose est constituée de 6 atomes de carbone, 12 atomes d’hydrogène et 6 atomes d’oxygène.**

1. Ecrire la formule chimique de cette molécule……………………………….
2. Le Glucose est-t-il un corps pur simple ou composé ? justifier votre réponse.

**Exercice 1**

**Pr OMARI**

**2APIC**

**Exercices**

**😊 *Pour se préparer au premier contrôle* 😊**

Répondre par **VRAI** ou par **FAUX**

1. Le vent se déplace des zones de basse pression vers les zones de haute pression. ………..
2. Nous vivons dans la troposphère. ………..
3. La couche qui nous protège des rayons ultraviolets est la couche d’oxygène. …………
4. Un corps pur est un corps dont toutes les molécules sont identiques. …………
5. Une molécule est un assemblage de plusieurs atomes identiques ou différents. …………

**Exercice 2**

Compléter le texte ci-dessous de ce qui convient des termes suivants**: *dioxygène, diazote, gaz, corps pur, 20%, 80 %***

L’air est un mélange de ……… : l’air donc n’est pas un …………………. L’air est constitué principalemet de deux……………. : le diozote, à …………………en volume, et le dioxygène, à ………….en volume.

**Exercice 3**

On enferme de l’air dans une seringue, puis **on pousse le piston.**

1. Compléter les phrases avec les verbes «**augmenter** » ou « **diminuer** ».
2. Le volume de l’air enfermé …………………………
3. Les distances entre les molécules à l’intérieur de la seringue……………………………
4. La pression de l’air dans la seringue…………………….
5. .sachant que la seringue contient **200 molécules** des gaz majoritaires, **calculer/estimer** le nombre de molécules de dioxygène et le nombre de molécules de diazote.

**Exercice 4**



**A l’aide d’un ballon, d’une balance électronique, d’une aiguille et d’un tube souple, on réalise les expériences ci-contre :**

**1 : le ballon gonflé est pesé 2 : On prélève/retire deux litres d’air (2L) 3 : le ballon est pesé à nouveau**

**QUESTIONS**

1. Calculer la masse de deux litres **(2L)** d’air.
2. En déduire la masse d’un litre **(1L)** d’air.

**Exercice 5**

Deux molécules sont représentées à l’aide des modèles moléculaires. Écrire **la formule chimique** de chaque molécule.( **R= rouge** أحمر)

****La molécule d’éthanol  : ………………………

La molécule de benzène : …………………..

**Exercice 6**

**La molécule du Glucose est constituée de 6 atomes de carbone, 12 atomes d’hydrogène et 6 atomes d’oxygène.**

1. Ecrire la formule chimique de cette molécule……………………………….
2. Le Glucose est-t-il un corps pur simple ou composé ? justifier votre réponse.

**Exercice 1**

**Pr OMARI**

**2APIC**

**Exercices**

**😊 *Pour se préparer au premier contrôle* 😊**

Répondre par **VRAI** ou par **FAUX**

1. Le vent se déplace des zones de basse pression vers les zones de haute pression. ………..
2. Nous vivons dans la troposphère. ………..
3. La couche qui nous protège des rayons ultraviolets est la couche d’oxygène. …………
4. Un corps pur est un corps dont toutes les molécules sont identiques. …………
5. Une molécule est un assemblage de plusieurs atomes identiques ou différents. …………

**Exercice 2**

Compléter le texte ci-dessous de ce qui convient des termes suivants**: *dioxygène, diazote, gaz, corps pur, 20%, 80 %***

L’air est un mélange de ……… : l’air donc n’est pas un …………………. L’air est constitué principalemet de deux……………. : le diozote, à …………………en volume, et le dioxygène, à ………….en volume.

**Exercice 3**

On enferme de l’air dans une seringue, puis **on pousse le piston.**

1. Compléter les phrases avec les verbes «**augmenter** » ou « **diminuer** ».
2. Le volume de l’air enfermé …………………………
3. Les distances entre les molécules à l’intérieur de la seringue……………………………
4. La pression de l’air dans la seringue…………………….
5. .sachant que la seringue contient **200 molécules** des gaz majoritaires, **calculer/estimer** le nombre de molécules de dioxygène et le nombre de molécules de diazote.

**Exercice 4**



**A l’aide d’un ballon, d’une balance électronique, d’une aiguille et d’un tube souple, on réalise les expériences ci-contre :**

**1 : le ballon gonflé est pesé. 2 : On prélève/retire deux litres d’air (2L) 3 : le ballon est pesé à nouveau**

**QUESTIONS**

1. Calculer la masse de deux litres **(2L)** d’air.
2. En déduire la masse d’un litre **(1L)** d’air.

**Exercice 5**

Deux molécules sont représentées à l’aide des modèles moléculaires. Écrire **la formule chimique** de chaque molécule.( **R= rouge** أحمر)

****La molécule d’éthanol  : ………………………

La molécule de benzène : …………………..

**Exercice 6**

**La molécule du Glucose est constituée de 6 atomes de carbone, 12 atomes d’hydrogène et 6 atomes d’oxygène.**

1. Ecrire la formule chimique de cette molécule……………………………….
2. Le Glucose est-t-il un corps pur simple ou composé ? justifier votre réponse.