

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mx1KQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mx1KQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....

Activité 1 : La constitution de la matière.

Objectifs :

- Associer leurs symboles aux éléments à l'aide de la classification périodique.
- Interpréter une formule chimique en termes atomiques.

Contexte :

Vianney raconte à Lola que lorsque ses parents se sont mariés, ils se sont offerts des bagues en diamant. Lola n'est pas impressionnée. Elle lui rétorque que le diamant et le charbon sont fait en carbone, c'est donc la même chose.

Document 1. Le tableau périodique des éléments.






Les atomes sont les constituants élémentaires de la matière de tout l'univers, les « Lego » fondamentaux qui s'assemblent pour faire toute la matière.

En 1869, Dmitri Mendeleïev publie le tableau périodique des éléments : sa construction range tous les atomes précisément en ligne et en colonne et leur attribue un symbole. Chaque atome a sa place et les atomes rangés dans la même colonne ont des propriétés proches (par exemple, les alcalins réagissent violemment au contact de l'eau). Ce tableau est si puissant qu'il permet à l'époque de prédire l'existence d'atomes qui n'ont pas encore été découverts ! Il est aujourd'hui la fondation de la chimie moderne.

Document 2. Les molécules.

Les atomes ne restent pas souvent seuls... ils sont généralement irrésistiblement attirés les uns par les autres. Ils s'agglutinent alors en groupes que l'on nomme molécules. Les molécules forment la quasi totalité de la matière qui nous entourent.

Document 3. Quelques molécules classiques.

Nom de la molécule	Eau	Dioxyde de Carbone	Dioxygène	Méthane	Monoxyde de carbone
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	CH ₄	CO
Nombre d'atome de chaque type					
Modèle					

Document 4. Quelques atomes spectaculaires.

<https://www.youtube.com/watch?v=mxdlKQjwcWQ>

Votre mission-travail à réaliser :

- 1) Compléter le tableau du document 3 et réaliser les modèles moléculaires des molécules.
- 2) Compléter le tableau suivant:

nom de la molécule	composition	formule chimique
éthanol	2 atomes de carbone 6 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Vitamine C		C ₆ H ₈ O ₆

Butane		C_4H_{10}
Diazote	2 atomes d'azote	
Nitroglycérine		$C_3H_5N_3O_9$
Protoxyde d'azote : gaz hilarant		N_2O
Dioxyde de Souffre		

3) Le charbon et le diamant sont constitués uniquement d'atomes de carbone... Cela signifie t-il que Lola a raison ?

.....

.....

.....

.....