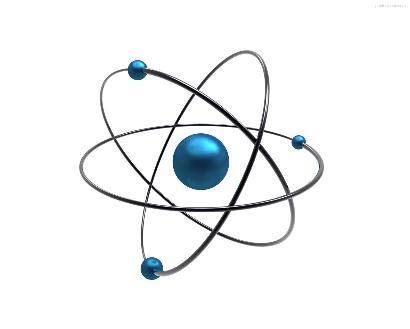
**NOM** : ……………………………………………..

**SCIENCES**

**QCM : ATOMES ET MOLECULES**

**PRENOM** : ……………………………………….

**CLASSE** : ………………………………………….

1. **Quel est le symbole de l’atome de carbone**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| * c | * N | * C | * Ca |

1. **Quel est le modèle atomique du carbone**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |

1. **Quel est le symbole de l’atome d’oxygène**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| * O | * C | * O2 | * H |

1. **Quel est le modèle atomique de l’atome d’oxygène**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |

1. **Quel est le symbole de l’hydrogène**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| * H2O | * C | * H2 | * H |

1. **Quel est le modèle atomique de l’atome d’hydrogène**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |

1. **Quel est le symbole de l’atome d’azote**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| * NH3 | * C | * N | * A |

1. **Quel est le modèle atomique de l’azote**

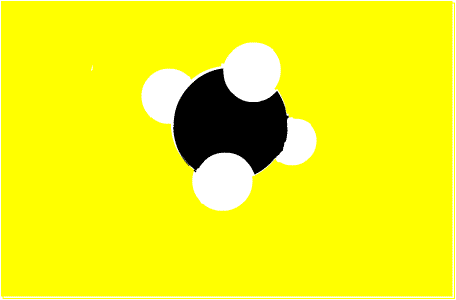
|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |

1. **Quel est la formule du dioxygène ?**

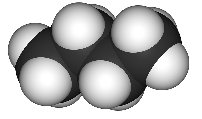
|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| * O | * C | * O2 | * N2 | * O2 |

1. **Quel est la formule du diazote ?**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| * N | * C | * O2 | * N2 |

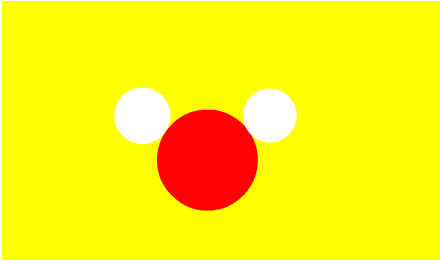
1. **Quel est le nom de la molécule CH4 ?**

|  |
| --- |
| * Du propane |
| * Du butane |
| * Du méthane |
| * Du dioxyde de carbone |
| * De l’ammoniac |

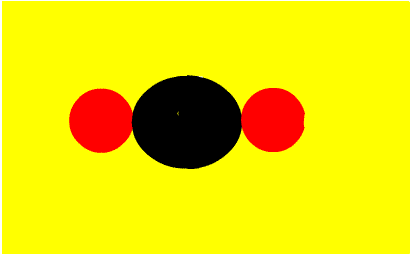


1. **Quel est le nom de la molécule C4H10 ?**

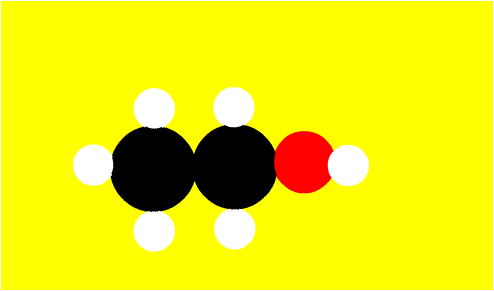
|  |
| --- |
| * Du propane |
| * Du butane |
| * Du méthane |
| * Du dioxyde de carbone |
| * De l’ammoniac |

1. **Quelle est la formule de l’eau ?**

|  |
| --- |
| * H2O2 |
| * H2O |
| * HO2 |
| * H2 |
| * H3O+ |

1. **Quelle est le nom de la molécule CO2 ?**

|  |
| --- |
| * Du monoxyde de carbone |
| * Du monoxyde de carbonne |
| * Du dioxyde de carbone |
| * Du dioxyde de carbonne |

1. **De quoi est constituée cette molécule ?**

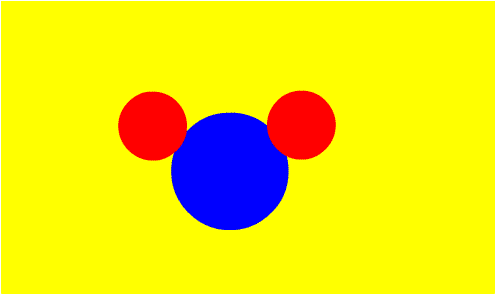
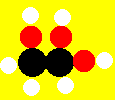
|  |
| --- |
| * 2 atomes d’hydrogène |
| * 9 atomes |
| * 1 atome de dioxygène |
| * 2 atomes de carbone * 6 atomes de carbone |

1. **Donner la formule de la molécule précédente.**

|  |
| --- |
| * C6HO2 |
| * C2H6O |
| * CH6O2 |
| * C2HO6 |

1. **Choisir la bonne représentation de la molécule de formule C3H8O.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |

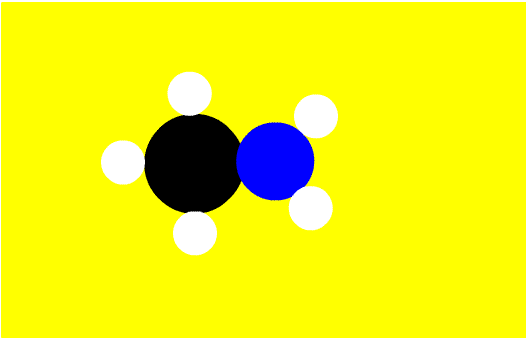
1. **Quelle est la formule de cette molécule ?**

|  |
| --- |
| * C3H2O6 |
| * C6H3O2 |
| * C2H3O6 |
| * C2H6O3 |

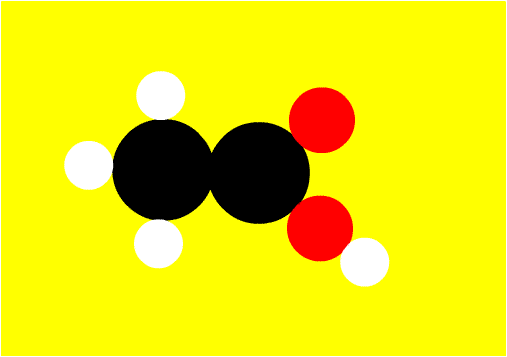
1. **Quelle est la formule de cette molécule ?**

……………………………………………………………………..

* ***Aide pour les questions 19, 21, 22 : ordre d’écriture des atomes : C, H, N et O***

1. **De quoi est constituée cette molécule ? (Plusieurs réponses possibles)**

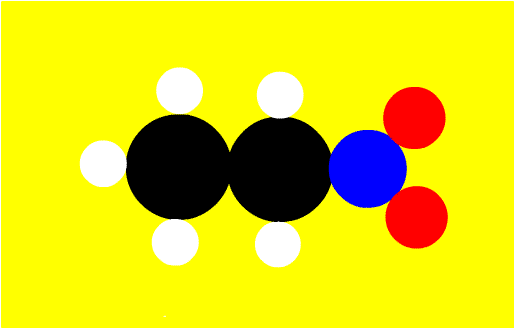
|  |
| --- |
| * 5 atomes d’hydrogène |
| * 5 atomes d’azote |
| * 5 atomes d’oxygène |
| * 1 atome d’oxygène * 1 atome de carbone |



1. **Quelle est la formule de cette molécule ?**

……………………………………………………………………..

* ***Aide pour les questions 19, 21, 22 : ordre d’écriture des atomes : C, H, N et O***

1. **Quelle est la formule de cette molécule ?**

……………………………………………………………………..

* ***Aide pour les questions 19, 21, 22 : ordre d’écriture des atomes : C, H, N et O***

<http://colleges.ac-rouen.fr/langlois/physique/fichiers/quatrieme/atomes%20et%20molecules_HL/QCM%20-atomes_et_molecules.htm>