**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>