|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 1 |
| **titre** | Isotope |
| **domaine** | Isotope |
| **question** | Vrai ou Faux ?  Les noyaux 1 et 2 sont deux isotopes : \_\_\_\_\_ .  Les noyaux 1 et 3 sont deux isotopes : \_\_\_\_\_ .  Les noyaux 1 et 4 sont deux isotopes : \_\_\_\_\_ .  Les noyaux 2 et 4 sont deux isotopes : \_\_\_\_\_ . |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | Vrai, >faux |
| **vrai** | faux, >vrai |
| **vrai** | Vrai, >faux |
| **vrai** | faux, >vrai |
| **règle** | Deux noyaux sont deux isotopes s’ils ont le même nombre de protons (ronds rouges chargés +) mais des nombres de neutrons différents (ronds bleus). |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 2 |
| **titre** | Isotope |
| **domaine** | Isotope |
| **question** | Vrai ou Faux ?  Les noyaux 1, 2 et 3 sont des isotopes : \_\_\_\_\_ .  Les noyaux 3 et 4 sont des isotopes : \_\_\_\_\_ .  Les noyaux 1 et 2 sont des isotopes : \_\_\_\_\_ .  Les noyaux 1, 2 et 4 sont des isotopes : \_\_\_\_\_ . |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | Vrai, >faux |
| **vrai** | Vrai, >faux |
| **vrai** | faux, >vrai |
| **vrai** | faux, >vrai |
| **règle** | Des noyaux sont des isotopes s’ils ont le même nombre de protons (ronds rouges chargés +) mais des nombres de neutrons différents (ronds bleus).  C’est le cas des noyaux 1, 2 et 4. |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 3 |
| **titre** | Isotope |
| **domaine** | Isotope |
| **question** | Vrai ou Faux ?  Les noyaux 2 et 4 sont des isotopes : \_\_\_\_\_ .  Les noyaux 1 et 2 sont des isotopes : \_\_\_\_\_ .  Les noyaux 1, 2 et 4 sont des isotopes : \_\_\_\_\_ .  Les noyaux 3 et 4 sont des isotopes : \_\_\_\_\_ . |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | faux, >vrai |
| **vrai** | vrai, >faux |
| **vrai** | vrai, >faux |
| **vrai** | vrai, >faux |
| **règle** | Des noyaux sont des isotopes s’ils ont le même nombre de protons (ronds rouges chargés +) mais des nombres de neutrons différents (ronds bleus).  C’est le cas des noyaux 2 et 4. |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 4 |
| **titre** | Isotope |
| **domaine** | Isotope |
| **question** | Vrai ou Faux ?  Les noyaux 1 et 4 sont des isotopes : \_\_\_\_\_ .  Les noyaux 1 et 2 sont des isotopes : \_\_\_\_\_ .  Les noyaux 2 et 3 sont des isotopes : \_\_\_\_\_ .  Les noyaux 3 et 4 sont des isotopes : \_\_\_\_\_ . |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | vrai, >faux |
| **vrai** | vrai, >faux |
| **vrai** | faux, >vrai |
| **vrai** | vrai, >faux |
| **règle** | Des noyaux sont des isotopes s’ils ont le même nombre de protons (rond rouge chargés +) mais des nombres de neutrons différents (ronds bleus).  C’est le cas des noyaux 2 et 3. |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 5 |
| **titre** | Isotope |
| **domaine** | Isotope |
| **question** | Vrai ou faux, ces 3 noyaux sont des isotopes : \_\_\_\_\_ . |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | Faux, >vrai |
| **règle** | Des noyaux sont des isotopes s’ils ont le même nombre de protons mais des nombres de neutrons différents.  Lorsque des noyaux s’écrivent avec les mêmes lettres (ici Sb), alors, ils ont le même nombre de protons. Lorsque deux atomes ont un nombre de protons différent, ils ont des lettres différentes (ex : 1 proton pour hydrogène (H) et 2 protons pour l’hélium (He)) |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 6 |
| **titre** | Isotope |
| **domaine** | Isotope |
| **question** | Vrai ou faux, ces 3 noyaux sont des isotopes : \_\_\_\_\_ . |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | Faux, >vrai |
| **règle** | Des noyaux sont des isotopes s’ils ont le même nombre de protons (rond rouge chargés +) mais des nombres de neutrons différents.  Lorsque des noyaux s’écrivent avec les mêmes lettres (ici I pour iode), alors, ils ont le même nombre de protons. Lorsque deux atomes ont un nombre de protons différent, ils ont des lettres différentes (ex : 1 proton pour hydrogène (H) et 2 protons pour l’hélium (He)) |
|  |  |