Exercice maison LE TABLEAU PERIODIQUE DES ELEMENTS

On connait aujourd'hui une centaine d'éléments chimiques différents. Dimitri Mendeleïev (1834-1907) a proposé en 1869 un tableau appelé classification périodique des éléments. Il les a classés suivant leur réactivité chimique. Il a volontairement laissé des cases vides, qui ont été complétées au fil de la découverte de nouveaux éléments. La classification actuelle, constituée de 7 lignes et 18 colonnes, est universelle.

1. Recherchez l'origine des symboles N, Au.

2. Recherchez la date, le lieu et le nom du découvreur du néon (Ne).

3. Recherchez les températures de fusion et d'ébullition du fer (Fe).

4. Recherchez plusieurs usages (objets, produits, …), où intervient l'élément sodium (Na).

http://phys.free.fr/tabper.htm

Exercice maison LE TABLEAU PERIODIQUE DES ELEMENTS

On connait aujourd'hui une centaine d'éléments chimiques différents. Dimitri Mendeleïev (1834-1907) a proposé en 1869 un tableau appelé classification périodique des éléments. Il les a classés suivant leur réactivité chimique. Il a volontairement laissé des cases vides, qui ont été complétées au fil de la découverte de nouveaux éléments. La classification actuelle, constituée de 7 lignes et 18 colonnes, est universelle.

1. Recherchez l'origine des symboles N, Au.

2. Recherchez la date, le lieu et le nom du découvreur du néon (Ne).

3. Recherchez les températures de fusion et d'ébullition du fer (Fe).

4. Recherchez plusieurs usages (objets, produits, …), où intervient l'élément sodium (Na).

http://phys.free.fr/tabper.htm

Exercice maison LE TABLEAU PERIODIQUE DES ELEMENTS

On connait aujourd'hui une centaine d'éléments chimiques différents. Dimitri Mendeleïev (1834-1907) a proposé en 1869 un tableau appelé classification périodique des éléments. Il les a classés suivant leur réactivité chimique. Il a volontairement laissé des cases vides, qui ont été complétées au fil de la découverte de nouveaux éléments. La classification actuelle, constituée de 7 lignes et 18 colonnes, est universelle.

1. Recherchez l'origine des symboles N, Au.

2. Recherchez la date, le lieu et le nom du découvreur du néon (Ne).

3. Recherchez les températures de fusion et d'ébullition du fer (Fe).

4. Recherchez plusieurs usages (objets, produits, …), où intervient l'élément sodium (Na).

http://phys.free.fr/tabper.htm

Exercice 1 : On donne ci-dessous des symboles d'atomes et des formules de molécules. Classez-les.

C; H_2S; CO; N_2; N (azote); P (phosphore); O_2

Exercice 2 : Le fructose que l'on trouve dans les fruits, est formé de molécules qui contiennent toutes 6 atomes de carbone, 12 atomes d'hydrogène et 6 atomes d'oxygène. Ecrivez la formule d'une molécule de fructose.

Exercice 3 : Voici les noms de produits chimiques contenus dans des boissons et la formule de leurs molécules.

Acide orthophosphorique, dans le Coca-Cola, H_3PO_4. Caféine, dans le café, $C_8H_{10}N_4O_2$.

Ecrivez la composition de chaque molécule en indiquant la nature et le nombre de chaque atome.

Exercice 1 : On donne ci-dessous des symboles d'atomes et des formules de molécules. Classez-les.

C; H_2S; CO; N_2; N (azote); P (phosphore); O_2

Exercice 2 : Le fructose que l'on trouve dans les fruits, est formé de molécules qui contiennent toutes 6 atomes de carbone, 12 atomes d'hydrogène et 6 atomes d'oxygène. Ecrivez la formule d'une molécule de fructose.

Exercice 3 : Voici les noms de produits chimiques contenus dans des boissons et la formule de leurs molécules.

Acide orthophosphorique, dans le Coca-Cola, H_3PO_4. Caféine, dans le café, $C_8H_{10}N_4O_2$.

Ecrivez la composition de chaque molécule en indiquant la nature et le nombre de chaque atome.

Exercice 1 : On donne ci-dessous des symboles d'atomes et des formules de molécules. Classez-les.

C; H_2S; CO; N_2; N (azote); P (phosphore); O_2

Exercice 2 : Le fructose que l'on trouve dans les fruits, est formé de molécules qui contiennent toutes 6 atomes de carbone, 12 atomes d'hydrogène et 6 atomes d'oxygène. Ecrivez la formule d'une molécule de fructose.

Exercice 3 : Voici les noms de produits chimiques contenus dans des boissons et la formule de leurs molécules.

Acide orthophosphorique, dans le Coca-Cola, H_3PO_4. Caféine, dans le café, $C_8H_{10}N_4O_2$.

Ecrivez la composition de chaque molécule en indiquant la nature et le nombre de chaque atome.