Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Nommer deux changements de la matière

**Physique et Chimique**

2. Donner deux exemples de chacun des changements.

**Plusieurs possibilités : sodium réagit dans l’eau pour former une base (NaOH)**

**Un acide et un métal réagit ensemble pour former l’hydrogène.**

3. Nommer une façon simple de voir la différence entre les deux changements.

**Une façon simple de voir la différence : quand il y a un changement chimique, on ne peut jamais revenir à la substance originale. Si on brûle du papier, on ne peut refaire ce même papier.**

4. Donner six indices de changement chimique.

* **changement de couleur et d’odeur**
* **production d’une ou de plusieurs nouvelles substances**
* **production d’un précipité**
* **changement**
* **production de chaleur ou d’un gaz**
* **production d’un bruit, d’une flamme ou de lumière**

5. Donne une définition de la loi de la conservation de masse.

Durant une réaction chimique, la masse totale des réactifs est toujours égale à la masse totale des produits.

6. Un système ouvert durant une réaction chimique veut dire quoi ?

**Dans un système ouvert la masse pourrait diminuer parce qu’un gaz pourrait s’échapper.**

7. Un système fermé durant une réaction chimique veut dire quoi ?

**Dans un système fermé, un gaz produit serait capté, donc la masse après la réaction serait identique à la masse avant la réaction.**

8. Nomme trois façons qu’une réaction (équation) chimique peut être représentée.

**- une équation squelette**

**- une équation nominative**

**- une équation équilibrée**

Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Nommer deux changements de la matière

2. Donner deux exemples de chacun des changements.

3. Nommer une façon simple de voir la différence entre les deux changements.

4. Donner six indices de changement chimique.

5. Donne une définition de la loi de la conservation de masse.

6. Un système ouvert durant une réaction chimique veut dire quoi ?

7. Un système fermé durant une réaction chimique veut dire quoi ?

8. Nomme trois façons qu’une réaction (équation) chimique peut être représentée.