Sciences 9 Unité 2: La chimie Chapitre 3 Test

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

TOTAL: \_\_\_\_\_\_\_ / 25

 \_\_\_\_\_\_\_ %

|  |
| --- |
| 1. |
| 2. |
| 3. |
| 4. |
| 5. |
| 6. |
| 7. |
| 8. |
| 9. |
| 10. |
| 11. |
| 12. |

**Choix Multiple : (12 points)**

1. Quel élément est un non-métal?
	1. Calcium
	2. Cuivre
	3. Fer
	4. Hydrogène
2. CCl4 est la formule pour le composé tétrachlorure de carbone. Quelle information décrit ce composé?

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | Nombre d’atomes | Nombre d’éléments |
| a. | 2 | 3 |
| b. | 2 | 3 |
| c. | 5 | 2 |
| d. | 5 | 2 |

1. Lequel des choix suivant est un exemple d’un composé commun?
	1. Co
	2. CH4
	3. Mg
	4. Se
2. Lequel est un changement physique?
	1. Cuire du pain
	2. Brûler du bois
	3. Dissoudre du Kool-Aid dans de l’eau
	4. Rouille (rust) sur un véhicule
3. Combien d’éléments sont présent dans les produits de la réaction entre Na2S et NiCl2?
	1. 2
	2. 4
	3. 6
	4. 8
4. Le diagramme suivant représente?
	1. Changement chimique
	2. Propriété chimique
	3. Changement physique
	4. Propriété physique
5. Le sulfate de magnésium contient les éléments suivants; magnésium, souffre, et oxygène avec le ratio 1:1:4. Quelle est la bonne formule chimique?
	1. S4MgO
	2. SOMg4
	3. MgOS4
	4. MgSO4
6. Un composé covalent contient 4 atomes d’hydrogène. Quel préfixe doit être utilisé pour indiquer la quantité d’atomes d’hydrogène dans le composé?
	1. Di
	2. Nona
	3. Hexa
	4. Tétra
7. Lequel est un composé ionique?
	1. CaBr2
	2. CO
	3. PCl3
	4. SF6
8. Lequel est un composé covalent?
	1. CF4
	2. CaCl2
	3. Fe2O3
	4. MgO
9. Quel est le nom commun pour CH4?
10. Carbonate
11. Méthane
12. Sel
13. Sucre
14. Lequel est un changement chimique?
15. Un morceau de fer coupé en deux
16. Un morceau de magnésium est brûlé
17. De la peinture qui s’écaille (peels) sur une maison
18. Du chlorure de sodium qui est dissout dans de l’eau

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

1. Écrit la bonne formule chimique ou le nom des composés suivants. Indique si le composé est ionique ou covalent. (6 points)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Nom de la formule** | **Formule chimique** | **Ionique ou Covalent** |
| Chlorure de sodium |  |  |
| Dioxyde de tétrafluore  |  |  |
|  |  SO3 |  |
|  | LiBr |  |

1. Un composé est un solide à la température de la pièce et conduit de l’électricité quand il est dissout dans de l’eau. Est-ce que ce composé est ionique ou covalent? Explique ta réponse. (2 points) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. Explique la différence entre un changement physique et un changement chimique. (2 points) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Deux solutions (liquides) qui sont incolores et claires sont mélangées ensemble. Le mélange devient blanc et opaque (cloudy) et des solides se déposent dans le fond du bécher. Explique si ce changement est un changement physique ou chimique. (3 points) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_