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

**Feuille de Travaille 5.2 – Sels**

1. Écrivez si chacun des suivants est un acide, une base ou un sel



carbonate de magnésium

hydroxyde d’aluminium

acide hypochloreux

hydroxyde de barium

fluorure d’hydrogène

acide hydrocyanique

chlorure de sodium

nitrate de calcium

1. Quel acide est présent dans le vinaigre? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. Quel est le nom chimique pour le sel de table? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Quel acide est utilisé dans les batteries d’automobiles? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. Quelle base est présente dans le nettoyant à four? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
5. Quelle base est présent dans les antiacides? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
6. Quel acide est présent dans l’estomac pour aider à digérer la nourriture? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Les Neutralisations Acides-Bases**

1. Complétez et balancez les neutralisations suivantes :



1. Complétez et balancez les équations acides/bases suivantes. Incluez l’équation nominative et la formule.
	1. acide sulfurique + hydroxyde de potassium → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	2. acide acétique + hydroxyde de barium → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	3. acide phosphorique + hydroxyde d’aluminium → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	4. acide nitrique + hydroxyde de lithium → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	5. acide sulfurique + hydroxyde de calcium → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	6. acide hydrochlorique + hydroxyde de magnésium →\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Les Oxydes Métalliques et les Oxydes Non-métalliques**

1. Quel élément réagit avec un métal ou un non-métal pour former un oxyde? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. Quel est le composé chimique qui contient un métal combiné avec un oxygène? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Quel est le composé chimique qui contient un non-métal combiné avec l’oxygène? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. Qu’est-ce qui se passe à une solution quand un oxyde métallique est dissous dans l’eau? \_\_\_\_\_\_\_\_
5. Qu’est-ce qui se passe à une solution quand un oxyde non-métallique est dissous dans l’eau? \_\_\_\_\_
6. Qu’est-ce qui est formé quand un oxyde métallique réagit avec l’eau? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
7. Qu’estce qui est formé quand un oxyde non-métallique réagit avec l’eau? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
8. Classifiez chacun des suivants comme un oxyde métallique ou un oxyde non-métallique :



1. Indiquez ce qui sera produit et si c’est un acide ou une base.



1. Quels réactifs forment le sel FePO4 dans une neutralisation?
	1. PO4 et Fe2O3
	2. H3P et Fe(OH)3
	3. H2O et Fe(OH)3
	4. H3PO4 et Fe(OH)3
2. Lequel des métaux suivantes est le plus réactif?
	1. cuivre
	2. sodium
	3. francium
	4. magnésium
3. Le dioxyde de carbone forme laquelle des suivantes dans l’eau?
	1. CO
	2. CO32-
	3. HCO3-
	4. H2CO3
4. L’acide hydrochlorique peut être utilisé pour neutraliser l’hydroxyde de potassium. Lequel des suivants est la formule pour le sel qui est le résultat de cette neutralisation?
	1. H2O b. KCL c. KClO2 d. KClO3