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

**Nommé les Acides**

1. Un acide deviendra **acide \_ique** quand l’ion négatif à le suffixe \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Par exemple, carbon**ate** d’hydrogène (H2SO3) devient l’**acide** carbon**ique**.
2. Un acide deviendra **acide \_eux** quand l’ion négatif à le suffixe \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Par exemple, sulf**ite** d’hydrogène (H2SO3) devient l’**acide** sulfur**eux**.
3. Quel est le nom de chacun des acides suivantes ?
4. Quelle est la formule chimique pour chacun des acides suivants?
	1. l’acide hydrochlorique \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	2. l’acide sulfurique \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	3. l’acide perchlorique \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	4. l’acide nitrique \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	5. l’acide chlorique \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	6. l’acide bromohydrique \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	7. l’acide phosphoreux \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	8. l’acide hypochloreux \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
5. Comparez les acides et les bases en complétant le tableau suivant :

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | Acides | Bases |
| définition |  |  |
| pH |  |  |
| quoi reconnaître dans la formule chimique |  |  |
| production d’ions |  |  |
| conductivité électrique |  |  |
| goût |  |  |
| toucher |  |  |
| exemples |  |  |

1. Classifiez les suivants comme acide ou base :
	1. +H3PO4 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	2. NH4OH \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	3. Mg(OH)2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	4. à un pH de 4 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	5. à un pH de 9 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	6. acide sulfureux \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	7. bromure d’hydrogène \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	8. hydroxyde de potassium \_\_\_\_\_\_\_\_\_
	9. cause l’orange de methyl à devenir rouge \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	10. cause phénolphtalein à devenir rose \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	11. cause carmin d’indigo à devenir jaune \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
	12. cause bleu de bromothymol à devenir jaune \_\_\_\_\_\_\_
2. Quel est le pH d’une substance qui cause l’orange de methyl à devenir jaune et le rouge de methyl à devenir rouge?
	1. 3 b. 4.5 c. 6.5 d. 8
3. Quel est la formule chimique pour l’acide sulfureux?
	1. HS
	2. HSO4-
	3. H2SO3
	4. H2SO4
4. Quel est le nom pour HClO3?
	1. l’acide chlorique
	2. l’acide chloreux
	3. l’acide perchlorique
	4. l’acide hypochloreux
5. Lequel des suivant est un base?
	1. KCL
	2. HBr
	3. LiOH
	4. HNO3
6. Qu’est-ce qui se passe au numéro de H+ une fois que H2SO4 est rajouté à l’eau?
	1. il augmente
	2. il décroit
	3. il reste la même