**Science 10 Chimie Labo #2: Tester pour les acides et les bases /17**

**Nom:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ & Membres du groupe: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Matériels**

Plaque à dépression papier pH papier tournesol rouge papier tournesol bleu

Phénolphtaléine 12 substances (tableau ci-dessous)

**Étapes à suivre**

1. Remplissez les dépressions avec des 12 substances ci-dessous. Gardez-les dans le même ordre.
2. Testez chaque substance avec: le papier tournesol rouge et bleu, le papier pH et finalement ***une*** goutte de phénolphtaléine.
3. Complétez le tableau avec les observations. **12 points**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Substance** | **Papier tournesol rouge** | **Papier tournesol bleu** | **Papier pH** **(pH estimé)** | **Phénolphtaléine****(Rouge ou aucun changement)** | **Acide, base ou neutre?** |
|  | **observations** |  |
| 1. Acide chlorhydrique dilué
 |  |  |  |  |  |
| 1. Hydroxyde de sodium dilué
 |  |  |  |  |  |
| 1. Eau distillée (dH2O)
 |  |  |  |  |  |
| 1. Jus de pomme
 |  |  |  |  |  |
| 1. Soda club
 |  |  |  |  |  |
| 1. Nettoyant à vitres (Windex)
 |  |  |  |  |  |
| 1. Vinaigre
 |  |  |  |  |  |
| 1. Eau de javel
 |  |  |  |  |  |
| 1. Lait
 |  |  |  |  |  |
| 1. Savon
 |  |  |  |  |  |
| 1. Jus de citron
 |  |  |  |  |  |
| 1. Tums (dans l’eau)
 |  |  |  |  |  |

**Analyse: 5 points**

1. Quelle substance était l’acide le plus fort? Comment le savez-vous? (1 pt)
2. Quelle substance était la base la plus forte? Comment le savez-vous? (1 pt)
3. Donnez un exemple d’un indicateur acide-base. (1 pt)
4. Une substance a un goût amer et un toucher lisse.
	1. Quelle couleur le papier tournesol deviendrait-il avec cette substance? (1 pt)
	2. Quel pH attiendrons-nous pour cette substance? (1 pt)
		1. pH 0-6.9 ii. pH 7 iii. pH 7.1-14
5. Arrangez les 12 substances du moins acidique au plus acidique. (1 pt)