**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)