

EXERCICE 1

Kaoutar mesure le pH de différentes solutions à l'aide d'un papier pH. Elle obtient les résultats consignés dans le tableau suivants.

solution	pH
eau de mer	8
jus de citron	2
vinaigre	3
eau pure	7

1. Le matériel qui permet de mesurer l'acidité d'une solution est le :
☐ thermomètre ☐ papier pH ☐ voltmètre
2. Relier, par un trait, les propositions entre domaine de pH et caractère acido-basique d'une solution.
- | | | |
|--------|--------------------------|----------------------------------|
| pH < 7 | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> neutre |
| pH > 7 | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> basique |
| pH = 7 | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> acide |

3. Relier par un trait les termes qui se correspondent :

- | | | |
|---------------|--------------------------|----------------------------------|
| eau de mer | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> acide |
| jus de citron | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> basique |
| vinaigre | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> neutre |
| eau pure | <input type="checkbox"/> | |

4. Préciser quelle solution est la plus acide. Justifier la réponse.

.....
.....

Un produit porte l'étiquette de la figure 1.

5. Comment interpréter le pictogramme présent sur l'étiquette du produit (figure 1) :

- ☐ Indique que la solution est corrosive
☐ Indique que la solution est irritante
☐ Indique que la solution est explosive



Figure 1

6. Donner deux équipements essentiels de protection individuelle nécessaires pour manipuler en toute sécurité le produit affichant le pictogramme de la figure 1.

.....
.....

EXERCICE 2

.....

.....