

Nome _____ Nº _____
Nome _____ Nº _____
Nome _____ Nº _____
Nome _____ Nº _____
Grupo nº _____ Turma _____ Data _____ Apreciação _____

Actividade prática nº 3

Determinação do carácter ácido/base recorrendo ao uso de indicadores.

Objectivo: Identificar o carácter ácido/base de soluções recorrendo ao uso de indicadores.

Material:

- Sensor de pH
- Gobelés

Soluções a analisar:

- Líquido amoniacal
- Vinagre
- Champô
- Líquido da louça
- Gel de banho
- Álcool etílico
- Água desionizada
- Lixívia

Indicadores ácidos/base:

- Azul de Bromotimol
- Solução Alcoólica de Fenolftaleína

Procedimento:

1. Coloca um pouco de líquido amoniacal dentro de dois tubos de ensaio, e identifica-os.
2. Coloca num dos tubos uma gota de solução alcoólica de fenolftaleína e regista a cor final da solução na tabela abaixo.
3. No outro tubo de ensaio coloca uma gota de azul de bromotimol e regista a cor final da solução na tabela.
4. Repete este procedimento para as outras soluções.

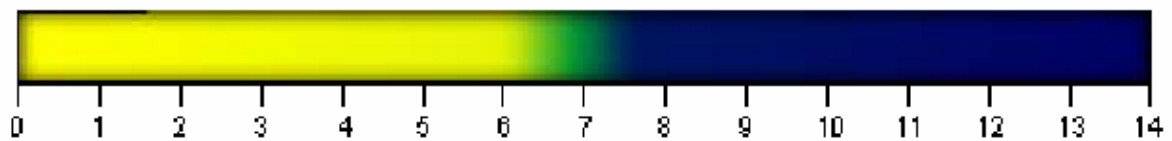
Resultados:

| Soluções analisadas | Solução Alcoólica de Fenolftaleína | Azul de Bromotimol | Carácter ácido/base |
|---------------------|------------------------------------|--------------------|---------------------|
| Líquido amoniacal | | | |
| Vinagre | | | |
| Champô | | | |
| Líquido da loiça | | | |
| Lixívia | | | |
| Álcool etílico | | | |
| Água desionizada | | | |
| Gel de banho | | | |

Análise dos resultados:

- Com base nos resultados obtidos experimentalmente, o que podes concluir acerca do carácter ácido/base as soluções analisadas?

Azul de Bromotimol



Solução alcoólica de Fenolftaleína

