

Nome \_\_\_\_\_ Nº \_\_\_\_\_  
Nome \_\_\_\_\_ Nº \_\_\_\_\_  
Nome \_\_\_\_\_ Nº \_\_\_\_\_  
Nome \_\_\_\_\_ Nº \_\_\_\_\_  
Grupo nº \_\_\_\_\_ Turma \_\_\_\_\_ Data \_\_\_\_\_ Apreciação \_\_\_\_\_

---

*Actividade prática nº 2*

**Reacções Ácido – Base (Reacção de neutralização)**

*“O que acontece ao pH, quando adicionamos uma solução ácida a uma solução básica, ou vice-versa?”*

---

---

---

---

**Comprova a tua previsão:**

**Material:**

- Gobelés
- Vareta
- Sensor de pH

**Reagentes:**

- Água
- 100 mL de Café
- Anti-ácido (Eno)

**Procedimento:**

1. Dissolve uma saqueta de anti-ácido em 100 mL de água e determina o seu pH, utilizando o sensor.
2. Coloca o café num gobelé de 200 mL e mergulha o sensor de pH no gobelé.
3. Coloca o sensor na opção que te permite visualizar os dados sob a forma de tabela, e que permite determinar o pH da solução em intervalos de tempo mais curtos.
4. Coloca o anti-ácido numa bureta e adiciona-o ao café, gota a gota, tendo o cuidado de registar o pH da solução a cada 10 mL de anti ácido adicionado.
5. Completa a tabela seguinte.

**Resultados:**

| <b>Volume de anti-ácido adicionado (mL)</b> | <b>pH da solução final</b> |
|---|----------------------------|
| 0   |                            |
| 10  |                            |
| 20  |                            |
| 30  |                            |
| 40  |                            |
| 50  |                            |
| 60  |                            |
| 70  |                            |
| 80  |                            |
| 90  |                            |
| 100   |                            |

**Análise dos resultados:**

1. Como variou o pH da solução à medida que adicionaste o anti-ácido ao café.
2. Como prevê que variará o pH no caso de adicionares o café ao anti – ácido.
3. Tendo em conta esta actividade laboratorial, explica por palavras tuas qual é a função dos anti-ácidos.