

## À descoberta da Química no laboratório: composição e equilíbrio químico:

**Sessão 1** (2h): Apresentação da Ação de Formação: conteúdos, metodologia, organização dos grupos de trabalho e avaliação. Aula teórica: quantidade de substância, unidades de concentração, padrões primários, titulações ácido- base, ponto de equivalência

**Sessão 2** (3h): Aula laboratorial 1 – Determinação do número de moléculas numa gota de água

**Sessão 3** (3h): Aula laboratorial 2 – Preparação e padronização de soluções

**Sessão 4** (3h): Aula laboratorial 3 – Aplicação do princípio de Le Chatellier a algumas reações incompletas

**Sessão 5** (2h): Aula teórica - Equilíbrio químico homogéneo e heterogéneo, tampões: ácidos e bases conjugadas.

**Sessão 6** (3h): Aula laboratorial 4 – Titulação potenciométrica

**Sessão 7** (3h): Aula laboratorial 5 – Preparação e propriedades de soluções tampão

**Sessão 8** (3h): aula laboratorial 6 – Identificação e solubilidade de sais de iões metálicos

**Sessão 9** (3h): Debate final. Avaliação dos formandos e da Ação de Formação.