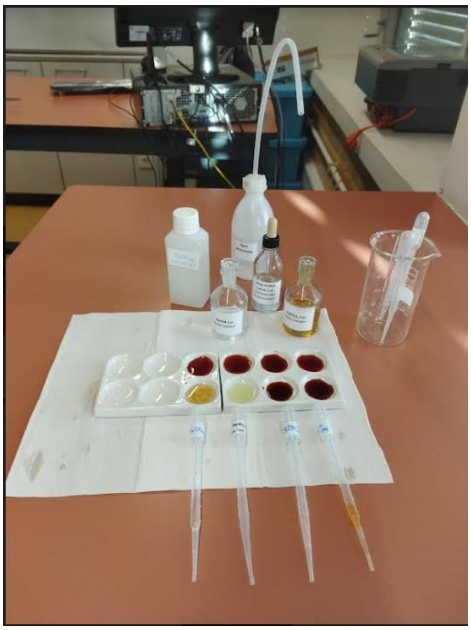
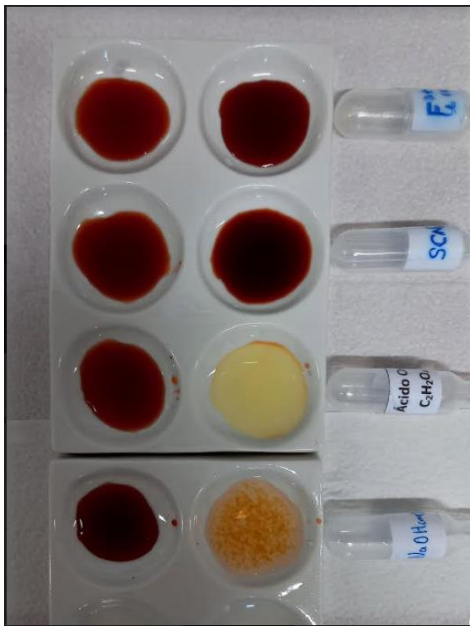
“Investigar alterações de equilíbrios químicos, em sistemas aquosos, por variação de concentrações.”

Escola Secundária de Santa Maria da Feira

11ºA - Física e Química A

Estabeleceu-se o equilíbrio químico:

$$Fe^{3+}\ (aq) + \ SCN^{-}\ (aq) \ \rightleftharpoons \ [Fe(SCN)^{2+}]\ (aq)$$

Um sistema em equilíbrio, quando sofre uma perturbação externa, evolui no sentido de contrariar essa perturbação, de acordo com o Princípio de Le Châtelier, até atingir um novo estado de equilíbrio.
Ao sistema em equilíbrio introduziram-se alterações de concentração, por adição de soluções aquosas de NaSCN, $Fe(NO_3)_3$, $C_2H_2O_4$ e de NaOH. As fotos ilustram o efeito de cada uma dessas alterações!