



REACCIÓ OSCIL·LANT DE BRIGGS-RAUSCHER.

Es preparen les dissolucions següents:

- A) 5,74 g de iodat de potassi (KIO_3) en 100 cm^3 d'aigua.
- B) 0,45 g de sulfat de manganès (II) monohidrat ($MnSO_4 \cdot H_2O$) i 0,56 cm^3 d'àcid sulfúric concentrat (o bé 5,6 cm^3 d'àcid sulfúric diluït 1:10 en volum) en 100 cm^3 d'aigua.
- C) 2,08 g d'àcid malònic ($CH_2(COOH)_2$) en 100 cm^3 d'aigua.
- D) 1 g de midó indicador en 100 cm^3 d'aigua.
- E) 50 cm^3 de peròxid d'hidrogen del 30% (aigua oxigenada del 30%) i 50 cm^3 d'aigua.

Quan es vol fer la reacció s'agafen 10 cm^3 de cada dissolució excepte de la D que s'en agafen 10 gotes. La E es posa la última.

Es pot agitar pero no és imprescindible. S'observaran unes 13 oscil·lacions espectaculars entre l'incolòr i un blau tant intens que no deixa passar la llum.

L'àcid malònic no és fabricat per la "Panreac" però es pot trovar de la "Merck" al preu d'unes 2200 pts el pot de 100 g.

Lluís Nadal Balandras.