

Zhabotinsky - Reaktion

in Anlehnung an

A.T. Winfree, Science 175, 634-636 (1972)

Lösungen:

1.) 67 ml H_2O
+ 2 ml konz. H_2SO_4
+ 5 g $NaBrO_3$ } Vol. = 70 ml

2.) 1 g $NaBr$ / 10 ml H_2O (oder 1,16 g KBr)

3.) 1 g Malonsäure / 10 ml H_2O

4.) 25 mM Ferrion: 0,1487 g 1,10 Phenanthrolin $\cdot H_2O$
+ 0,0695 g $FeSO_4 \cdot 7H_2O$

oder 10 ml mit 0,025 M H_2SO_4

oder

0,1487 g 1,10 Phenanthrolin $\cdot H_2O$ in H_2O lösen

+ 0,25 ml 1 M $FeSO_4$ in 1 M H_2SO_4

oder 10 ml mit H_2O

Reaktion in 25 ml Beckerglas einsetzen:

6 ml Lösung 1

+ 0,5 ml " 2

+ 1,0 ml " 3

Vorsichtig mischen! Wenn Mischung farblos:

+ 1,0 ml Lösung 4

Vorsichtig mischen!

in Petrischale mit 9-9,5 cm Ø gießen.