VELOCITÀ DI REAZIONE

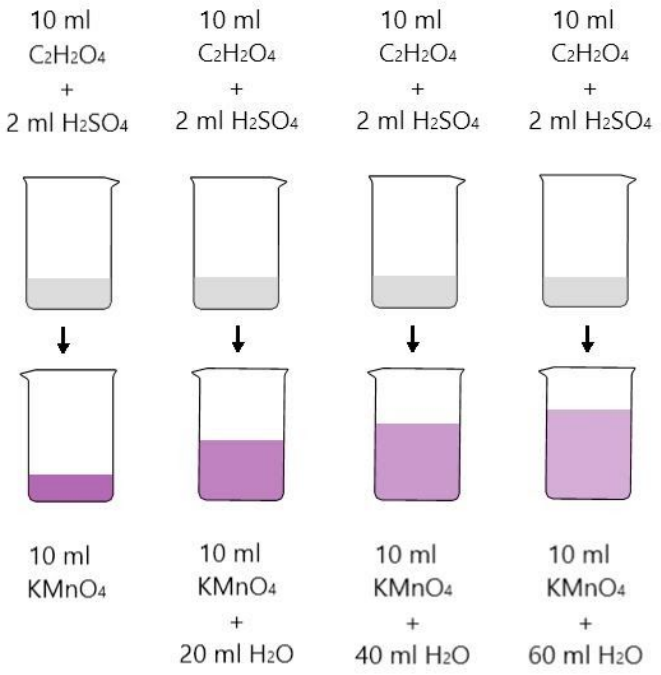
Influenza della concentrazione sulla velocità di reazione.

Reagenti

- Acido ossalico 12,6 g in 1 litro.
- Permanganato di potassio 3,16 g in 1 litro.
- Acido solforico concentrato.

Metodica

- Prepara quattro becher da 100 ml contenenti ognuno 10 ml di acido ossalico e 2 ml di acido solforico.
- Prepara quattro soluzioni di permanganato di potassio con le quantità indicate in tabella e calcola le rispettive concentrazione molari.
- Fai avvenire le reazioni versando il contenuto di uno dei becher di acido ossalico in uno dei becher di permanganato di potassio e misura il tempo dal momento in cui versi la soluzione fino a completa decolorazione del permanganato di potassio.
- Ripeti la stessa operazione per le tre prove rimanenti.
- Costruisci un grafico riportando sull'asse delle ordinate il valore della molarità e sull'asse delle ascisse il valore del tempo espresso in secondi.
- Indica il tipo di relazione che intercorre tra la molarità e il tempo di reazione.



N°	Acido Ossalico	Acido Solforico	Permanganato di potassio	Acqua	Calcola la molarità delle soluzioni	Molarità	Tempo (sec.)
1	10 ml	2 ml	10 ml	0 ml	0.02 mol/l * 10 ml = X * 10 ml		
2	10 ml	2 ml	10 ml	20 ml	0.02 mol/l * 10 ml = X * 30 ml		
3	10 ml	2 ml	10 ml	40 ml	0.02 mol/l * 10 ml = X * 50 ml		
4	10 ml	2 ml	10 ml	60 ml	0.02 mol/l * 10 ml = X * 70 ml		