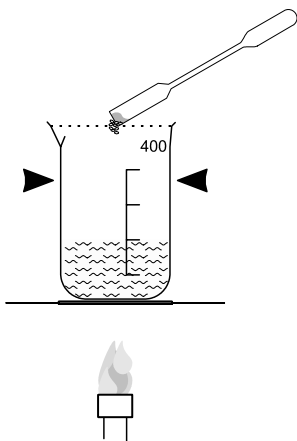


Scopo dell'esperimento

Determinare quanti grammi di sale si possono sciogliere in 100 g d'acqua ad una determinata temperatura.

Montaggio**Apparecchiatura**

2 Morsetti doppi.....	301 09
2 Piedi di appoggio.....	301 21
1 Asta di sostegno, lunghezza 25 cm, Ø 10 mm ...	301 26
1 Termometro, da -10°C a + 150°C.....	382 33
1 Becher, 400 ml.....	664 131
2 Vetrini d'orologio.....	664 153
1 Agitatore di vetro.....	665 212
1 Cilindro graduato, 100 ml.....	665 754
1 Pinza universale.....	666 555
1 Anello di sostegno.....	666 573
1 Tubo di sostegno, lunghezza 45 cm, Ø 10 mm ..	666 609
1 Retino antifiamma.....	666 685
1 Spatola doppia.....	666 962
1 Bruciatore	
1 Bilancia	

Sostanze chimiche

Sale da cucina (cloruro di sodio)	673 5710
---	----------

Avvertimento

Proteggere i capelli dalle bruciature!

Procedimento

- Montare la base di sostegno I. Fissare il retino antifiamma all'anello di sostegno. Mettere il bruciatore sotto l'anello. Mettere il becher sopra il retino antifiamma e fissarlo al sostegno.
- Riempire il becher con 100 ml d'acqua e, mescolando, sciogliere in esso 35 g di sale da cucina. Eventualmente, scaldare la soluzione a 20 °C.
- Aggiungere 0,5 g di sale da cucina e mescolare. Aggiungere, di volta in volta, altri 0,5 g di sale dopo che la quantità precedente si è sciolta completamente. Dopo aver mescolato a lungo, rimane un sedimento. Prendere nota delle quantità di sale.
- Riscaldare la soluzione prima a 40 °C, poi a 60 °C ed infine a 80 °C; eseguire in modo analogo l'operazione di scioglimento.

Osservazioni

Misura	Temperatura [°C]	Quantità di sale [g]
	0	35,6
1	20	36,0 (35,8)
2	40	36,5 (36,4)
3	60	37,0 (37,1)
4	80	38,0 (38,1)
5	100	39,2

(Valori esatti tra parentesi)

Valutazioni

Trasferire su un sistema di assi cartesiani i risultati della misura e tracciare il diagramma:

