

I.I.S. "DENINA" - SALUZZO

SEZ. ITIS "RIVOIRA"

RELAZIONE di LABORATORIO di CHIMICA

ESPERIENZA N° 2

Data: 5/12/19

Allievo: Bracco Mattia Classe: 1^A

TITOLO: **Solubilità del sale**

MATERIE PRIME: H₂O, NaCl

MATERIALE/VETRERIA: bilancia, calcolatrice, cucchiaino o spatola, carta oleata, bacher 250mL, bacher 500mL, bacchetta di vetro, cilindro graduato 250mL, cilindro graduato 500mL.

PROCEDIMENTO: abbiamo pesato 50g circa di NaCl e preso 100mL di H₂O.

In seguito abbiamo mescolato H₂O aggiungendo piccole quantità di NaCl, fino ad arrivare ad ottenere un composto saturo.

DATI SPERIMENTALI e CALCOLI: totale g di NaCl = 50,05

Quantitativo: (di sale presente ad ogni passaggio)

1- 6,45 g	6- 22,5 g
2- 9,86 g	7- 27,45 g
3- 12,93 g	8- 31,88 g
4- 15,45 g	9- 32,99 g
5- 16,93 g	

il quantitativo di sale avanzato è di: 17,06 g

CRITERI DI SMALTIMENTO: lavandino, dato che sale e acqua non inquinano.

CONCLUSIONI: abbiamo determinato che, per noi, soluzione di acqua (100 ml) e sale diventa satura dopo aver aggiunto 32,99 g di NaCl.