



**don bosco
halle**

LABORATORIUM

A4

Naam _____ Nummer _____

Leerjaar _____ Maken van Na_2CO_3 0,05 M - oplossing _____ Datum _____

Van Belle Werner

6 TTW

28-09-192

Deze oplossing kan exact gemaakt worden door 1,3250 g aan te lengen tot 250 ml.
De eerste weging in het labo was fout, omdat er nog kristalwater bijgewogen werd.
De tweede weging is uiteindelijk gedaan met watervrij natriumcarbonaat.

Metingen:

1^e weging:

Massa weegflesje : 11,6534 g

Massa Na_2CO_3 + weegflesje : 12,9554 g

Massa v/h Na_2CO_3 : 1,3020 g

2^e weging:

Massa weegflesje : 11,6841 g

Massa Na_2CO_3 + weegflesje : 13,0350 g

Massa Na_2CO_3 : 1,3509 g

Als deze aangelengt is tot 250 ml heeft men 0,0510 M

Concentratie Na_2CO_3 = 0,0510 mol/l

