



don bosco
halle

LABORATORIUM

AS

Naam _____ Nummer _____

Leerjaar _____ Maken van $H_2C_2O_4$ 0,05 M - oplossing _____ Datum _____

Van Belle Werner

6 TTW

12-10-92

~~EE~~

Deze oplossing kan exact gemaakt worden door 6,3 g aan te lengen tot 1 l (of 1,57 g in 250 ml).

Metingen :

Massa weegflesje : 11,6569 g

Massa $H_2C_2O_4$ + weegflesje : 13,3212 g

Massa v/h $H_2C_2O_4$: 1,6643 g

Als men deze massa aanengt tot 250 ml heeft men een concentratie van 0,0528 M

Concentratie $H_2C_2O_4 \cdot 2 H_2O$ = 0,0528 mol/l