



**don bosco**  
**halle**

# LABORATORIUM

A 3

Naam \_\_\_\_\_ Nummer \_\_\_\_\_

Leerjaar \_\_\_\_\_ Maken van HCl en NaOH opl 0,1 M Datum \_\_\_\_\_

Van Belle Werner

6 TTW

20-09-1992

Deze oplossingen worden bij benadering gemaakt omdat het HCl uit oplossing treedt en omdat NaOH water aantrekt.

Maken van HCl - oplossing :

$$V_1 \cdot C_1 = V_2 \cdot C_2$$

$$x = \frac{1000 \text{ ml} \cdot 0,1 \text{ mol} \cdot 1000 \text{ ml}}{1000 \text{ ml} \cdot 12 \text{ mol}}$$

Men moet dus 8,3 ml geconcentreerde HCl aanlengen tot 1 liter.

Maken van NaOH - oplossing :

Men heeft 0,1 mol/liter nodig. Dit is dus 4 gram/liter. (+ 20 % omdat NaOH water aantrekt) geeft dit 4,8 g/l.

HCl 0,1 M : 8,3 ml aanlengen tot 1 l

NaOH 0,1 M : 4,8 g aanlengen tot 1 l

✓