

H_2O constituée 2 atomes H $m(H)$
 masse d'une molécule 1 atome O $m(O)$
 ↓ d'eau
 $m(H_2O) = 2m(H) + m(O)$



500g

$$N = \frac{500}{m_{d'1 H_2O}}$$

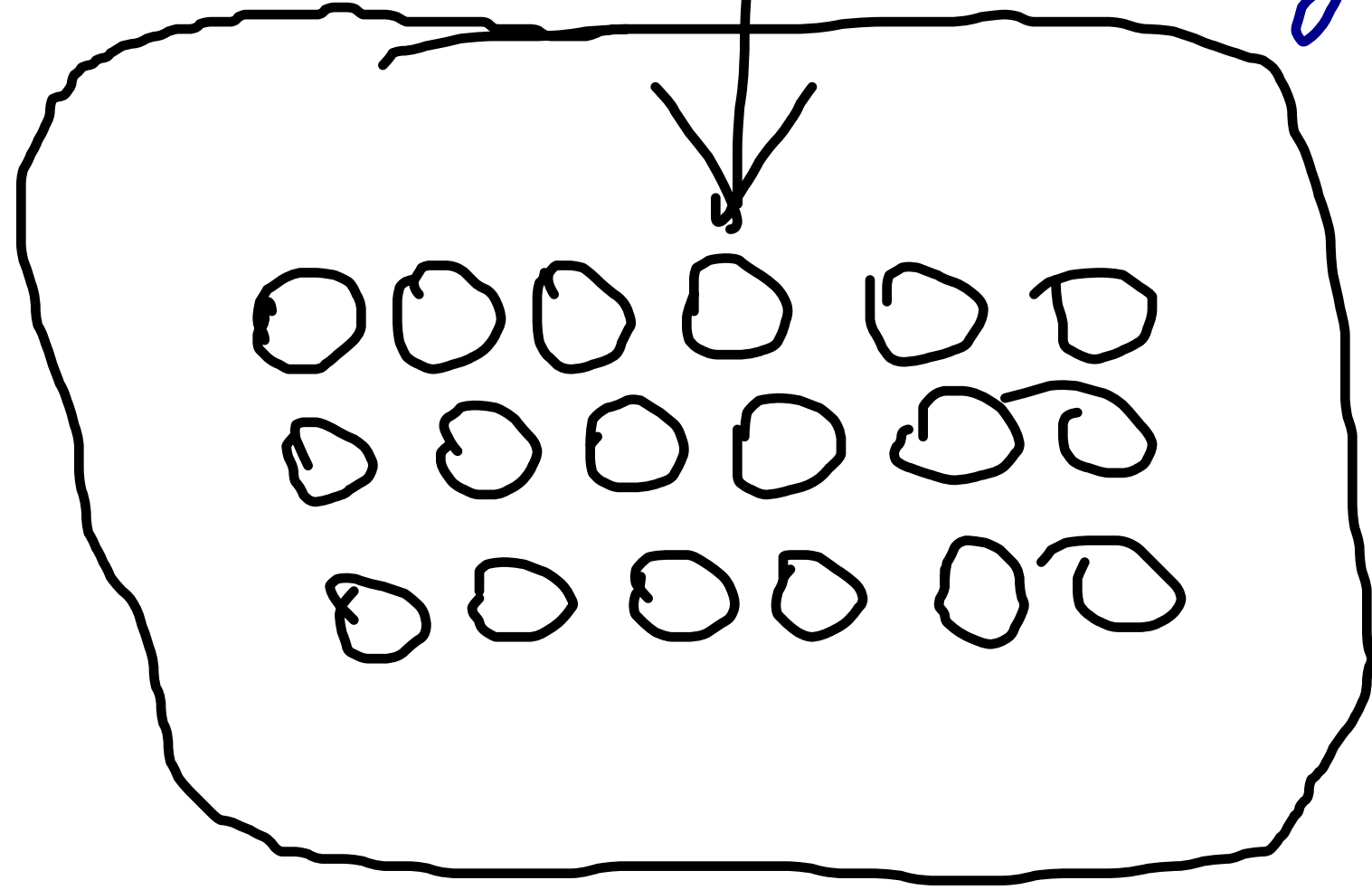
N

(nombre de molécules d' H_2O)

$$N = \frac{m}{m_{en\ h_2e}}$$

autre exemple :

500 mgm



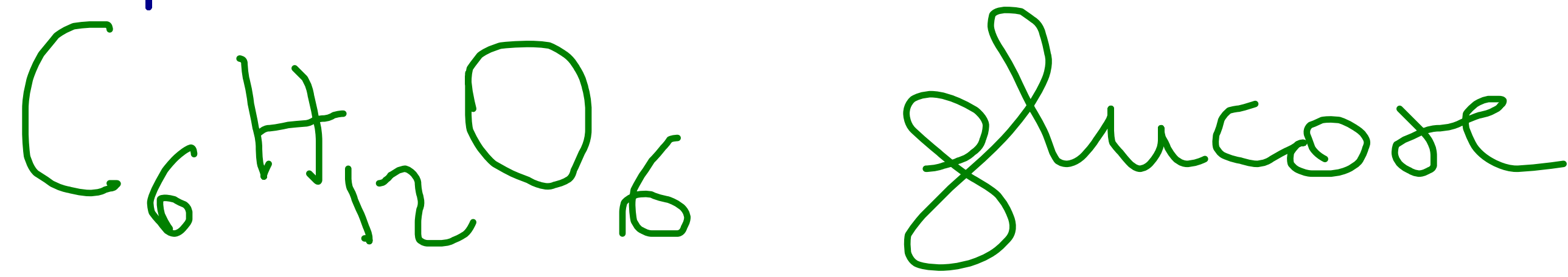
$$1 \text{ mgm} = 5 \text{ g}$$

$$N = \frac{500}{5}$$

nombre de
mgm dans
l'échantillon

nb d'entité
de l'échantillon

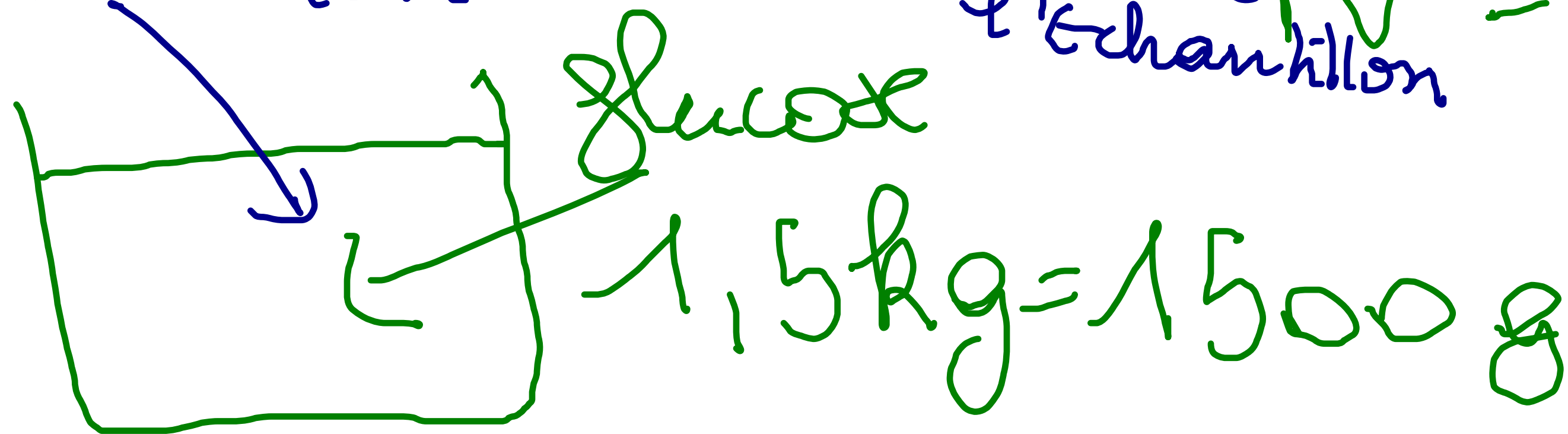
Autre exemple =



masse d'une molécule de glucose

$\hookrightarrow m$
 $1 C_6H_{12}O_6 = 6 m(C) + 12 m(H) + 6 m(O)$

Echantillon



nombre de molécule
de glucose dans l'échantillon $N =$

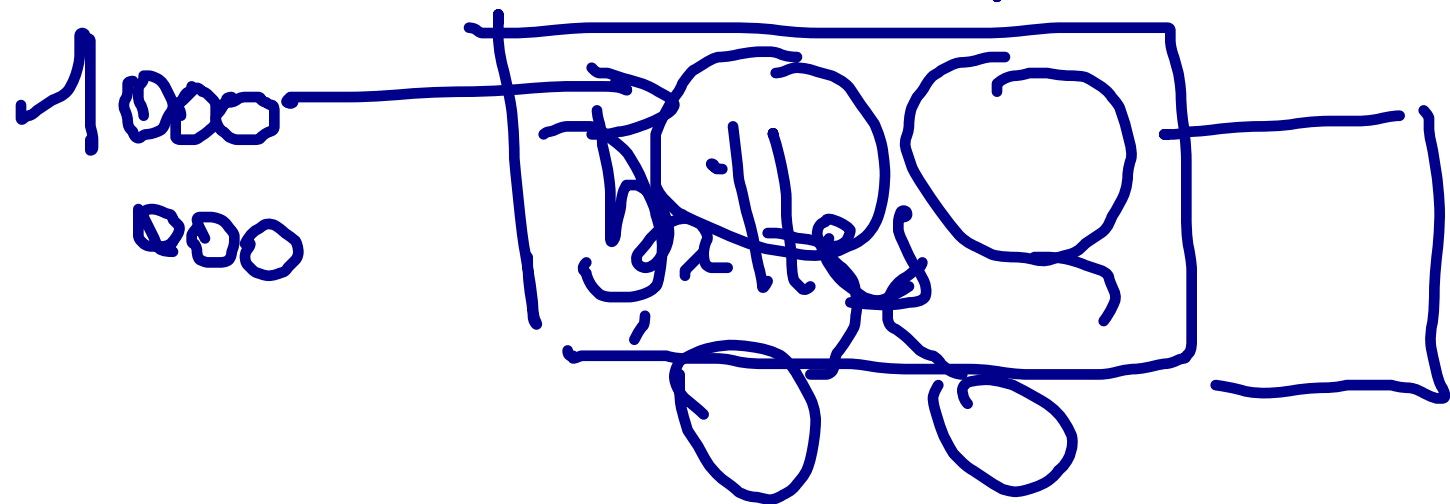
1500

$m C_6H_{12}O_6$

↑
unité: masse d'1

masse de l'échantillon

Autre exemple



nb de sac

$\Rightarrow n =$

$$\frac{10000000}{100}$$

$$= 10000 \leftarrow \text{nb de sac}$$

nombre de billes totale dans le camion

$$100$$

nombre de billes par sac

$$n = \frac{N}{N_A}$$

nombre de molécules ou d'ions dans l'échantillon

N_A

$$6,02 \cdot 10^{23}$$