

## Ex 134C

1.  $N = n \cdot N_A = 13 \cdot 10^{-3} \times 6,02 \cdot 10^{23} = 7,8 \cdot 10^{21}$  molécules

1. Dans une molécule  $N_2O$ , il y a 2 atomes d'azote N donc l'échantillon contient  $2 \times 7,8 \cdot 10^{21}$  atomes d'azote N c'est dire  $1,57 \cdot 10^{22}$  atomes N.