

Kl. I A

Temat: Mol i liczba Avogadra

Proszę w zeszytach przedmiotowych zapisać temat lekcji i wprowadzenie w formie notatki:

Mol jest to jednostka liczności materii, która zawiera $6,02 \cdot 10^{23}$ drobin jednego rodzaju (atomów, cząsteczek, jonów, elektronów, protonów, neutronów).

$6,02 \cdot 10^{23}$ nazywamy liczbą Avogadra

Ćwiczenie 1.

Oblicz, ile atomów stanowi 0,5 mola sodu

1 mol sodu – $6,02 \cdot 10^{23}$ atomów sodu

0,5 mola sodu – x

$x = 3,01 \cdot 10^{23}$ atomów sodu

Proszę rozwiązać z podręcznika zadanie 2 str. 128

Ćwiczenie 2.

Oblicz, ile moli stanowi $3,01 \cdot 10^{23}$ cząsteczek NaOH

1 mol NaOH – $6,02 \cdot 10^{23}$ cząsteczek NaOH

$x = 3,01 \cdot 10^{23}$ cząsteczek NaOH

$x = 0,5$ mola cząsteczek NaOH

Proszę rozwiązać z podręcznika zadanie 3 str.128

1g – $6,02 \cdot 10^{23}$ u 1u – jednostka masy atomowej

Ćwiczenie 3.

Oblicz masę atomu potasu wiedząc ,że jego masa atomowa wynosi 39,1 u

1g – $6,02 \cdot 10^{23}$ u

$x = 39,1$ u

$x = 6,5 \cdot 10^{-23}$ g

Proszę rozwiązać z podręcznika zadanie 1 str.128

Rozwiązania zadań proszę przesłać na adres e-mail: asudomir@lpzdwola.pl

Pozdrawiam!!