

Kedves VII.B!

Csak a szöveg sok, a feladatok megoldása 10 perc sincs!

1. Olvasd el újra a füzetből a “Relatív atomtömeg. A mol” című lecke!

pl. $A_{\text{Li}} = 7$ 1 mol Li = 7 g es 1 mol Li tartalmaz $6,023 \cdot 10^{23}$ Li atomot

Feladat: 1.a) Számítsd ki az alábbi anyagok 1 moljának tömegét (g-ban), és, hogy hány atomot tartalmaz: 1 mol Cu

1 mol Fe

1 mol Al

1 mol Na

Adott: $A_{\text{Cu}} = 64$; $A_{\text{Fe}} = 56$; $A_{\text{Al}} = 27$; $A_{\text{Na}} = 23$

pl. Hány molnak felel meg, és hány atomot tartalmaz?

$A_{\text{S}} = 32$

S

64 g S = 2 mol S es ez tartalmaz $2 \cdot 6,023 \cdot 10^{23}$ S atomot

Feladat: 1.b) Hány molnak felel meg, és hány atomot tartalmaz?

3 g H

62 g P

100 g Ne

12 g Mg

Adott: $A_{\text{H}} = 1$; $A_{\text{P}} = 31$; $A_{\text{Ne}} = 20$; $A_{\text{Mg}} = 24$

- 2) <http://kemiateszt.atw.hu/> linkre kattintva keresd ki a Menüből a “Filmek” címszót, majd innen a “Férek és nemférek” c. filmet nézd meg, és válaszolj az alábbi kérdésekre:

- sorold fel egy pár jellemzőt a) az oxigénnek b) klórnak c) céziumnak d) He-nak
- melyek a jó elektromos vezetők?

A válaszokat az alábbi e-mail címre kerem: nagy_anna_gy@yahoo.com

Jo munkat! Isten ovjon titeket! Vigyazzatok magatokra es egymásra!