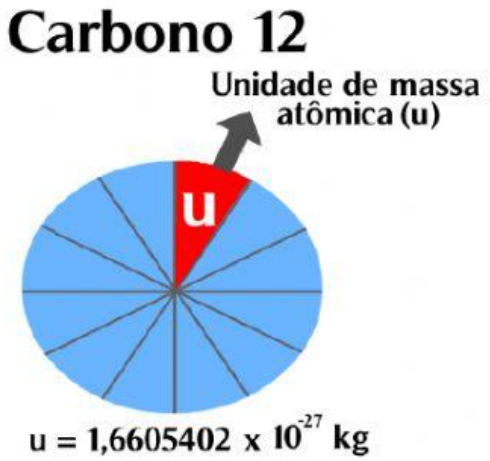


Agora é sua vez 1: O elemento Ferro, número atômico 26, ocorre na natureza como mistura de quatro isótopos. As massas atômicas destes isótopos, expressas em unidades de massa atômica (u), e suas respectivas abundâncias num dado lote do elemento, são fornecidos na tabela a seguir:

Massa atômica (u) dos isótopos	**% de abundância**
54	5,85
56	91,754
57	2,12
58	0,28

Qual a massa atômica para este lote de ferro, expressa em u?

Resultado (4 dígitos): _____

LIVEWORKSHEETS

Agora é sua vez 2: Complete a Tabela a seguir:

Fórmula Molecular	**Massa molecular**	**Massa Molar**
N_2	**_____u**	**_____g/mol ou g.mol^{-1}**
H_2O	**_____u**	**_____g/mol ou g.mol^{-1}**
Na_2SO_4	**_____u**	**_____g/mol ou g.mol^{-1}**
$Pb(NO_3)_2$	**_____u**	**_____g/mol ou g.mol^{-1}**
$Cr(CN)_3$	**_____u**	**_____g/mol ou g.mol^{-1}**
$[Co(NH_3)_6]Cl_3$	**_____u**	**_____g/mol ou g.mol^{-1}**
$CuSO_4 . 4\ NH_3 . H_2O$	**_____u**	**_____g/mol ou g.mol^{-1}**

Massas atômicas (u) Na: 23; S: 32; O:16; Pb:207; N: 14; Cr: 52; C: 12; Co: 58,9; H: 1; Cl:35,5; Cu:63,5.

Profa. Ana Paula Ruas (QuímicAna)
Bom Estudo!!!



LIVEWORKSHEETS