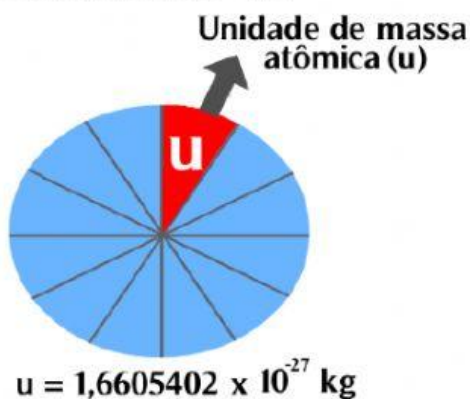




Carbono 12



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): _____

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 ₂ O	_____u	_____g/mol ou g.mol ⁻¹
Na ₂ SO 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 ₂ O	_____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 (QuímicaAna)
Bom Estudo!!!

