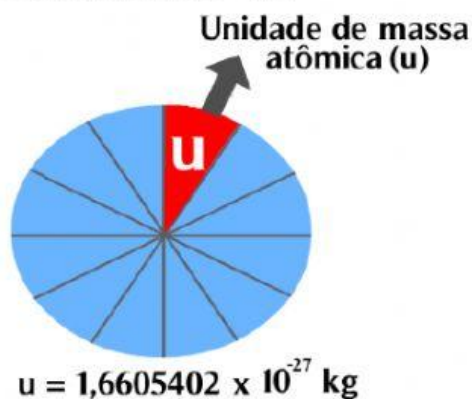


## Carbono 12



**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 <sup>-1</sup>
$H_2O$	_____u	_____g/mol ou g.mol <sup>-1</sup>
$Na_2SO_4$	_____u	_____g/mol ou g.mol <sup>-1</sup>
$Pb(NO_3)_2$	_____u	_____g/mol ou g.mol <sup>-1</sup>
$Cr(CN)_3$	_____u	_____g/mol ou g.mol <sup>-1</sup>
$[Co(NH_3)_6]Cl_3$	_____u	_____g/mol ou g.mol <sup>-1</sup>
$CuSO_4 \cdot 4 NH_3 \cdot H_2O$	_____u	_____g/mol ou g.mol <sup>-1</sup>

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 (QuimicAna)  
Bom Estudo!!!

