



SECRETÁRIA DE EDUCAÇÃO DE MATO GROSSO DO SUL

Escola _____

Prof: Fábio Lima

Disciplina: Química



Aluno:	Turma:	Data
--------	--------	------

1 Para o exercício, utilize esses valores como massa atômica relativa dos elementos químicos:

H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Ca = 40; K = 39; Cl = 35,5; P = 31; Cu = 63,5; S = 32; F = 19; Ag = 108; Al = 27; Fe = 56; I = 127.

Determine as massas moleculares das substâncias abaixo:

(a) N_2 (b) CO_2 (c) HNO_3

(d) H_2SO_4 (e) $C_6H_{12}O_6$ (f) $Ca(OH)_2$

(g) $Ca(ClO_3)_2$ (h) $(NH_4)_2SO_4$ (i) $Ca_3(PO_4)_2$

(j) $Al(OH)_3$ (k) $K_4[Fe(CN)_6]$

(c) 25 g de HNO_3 (d) 687 g de H_2SO_4

(e) 1,8 Kg de $C_6H_{12}O_6$ (f) 90g de $Ca(OH)_2$

(g) 500 g de $Ca(ClO_3)_2$ (h) 5 g de $(NH_4)_2SO_4$

(i) 40 g de $Ca_3(PO_4)_2$ (j) 100 mg de $Al(OH)_3$

(k) 3kg $K_4[Fe(CN)_6]$

2 Determine a número de mols substâncias abaixo, utilize os dados da questão anterior:

(a) 200 g de N_2 (b) 100 g de CO_2

3 A magnetita, um minério do qual se extrai ferro possui fórmula molecular Fe_3O_x e sua massa molecular é 232u. Determine o valor de x e escreva a fórmula molecular corretada magnetita.