PESO EQUIVALENTE

Determinar el peso equivalente de :

a) N^{+3} (PA = 14) _____
b) SO_2 (PA S=32, O=16) _____
c) H_3PO_4 (PA: H=1 ,P=31, O=16) _____
d) $Mg(OH)_2$ (PA: Mg=24, O=16, H=1) _____
e) $Ca_3(PO_4)_2$ (PA: Ca=40, P=31, O=16) _____

1. ¿Cuántos equivalentes – gramo hay en 300 g de $CaCO_3$?
P.A.(Ca = 40, C = 12, O = 16)
a) 3 b) 6. c) 9 d) 12 e) 15

2. ¿Cuántos equivalentes – gramo hay en 220 g de CO_2?
P.A.(C = 12, O = 16)
a) 30 b) 60 c) 19 d)20. e)15

3. ¿Cuántos equivalentes – gramo hay en 174 g de H_2SO_4?
P.A.(H = 1, S = 32, O = 16)
a) 3. b) 6 c) 9 d) 12 e) 15

4. ¿Cuántos equivalentes – gramo hay en 156 g de $Al(OH)_3$?
P.A.(AL = 27, H = 1, O = 16)
a) 3 b) 6 c) 9 d) 12 e) 15

5. ¿Cuántos equivalentes – gramo hay en 15 g de Cl_2O_5?
P.A.(Cl = 35, O = 16)
a) 1,3 b) 1,6 c) 0,9 d) 0,2 e) 0,1.

LIVEWORKSHEETS