



Unidades Quimicas DE MASA- Ejercicios DE Equipo

Quimica (Universidad Nacional de Trujillo)



Scan to open on Studocu

UNIDADES QUÍMICAS DE MASA

- 1.-EN 10 at-g de oxígeno ¿Cuántos gramos de oxígeno y cuantos hay?
- 2.-Hallar el peso de 1at-g de potasio (PA=39,1)
- 3.-Determine el n° de at-g que hay en un clavo de fierro que pesa 5,6 gramos (P.A: Fe=56)
- 4.- Determine el peso molecular del sulfato de calcio dihidratado
- 5.- ¿Cuantos moles hay en 294 gr de ácido fosfórico?
- 6.-Indicar el número de mol-g de calcio existente 544g de sulfato de calcio (CaSO₄).
Ca=40 S=32 O=16
- 7.-Calcular el peso molecular alcaloide (compuesto químico) presente en la planta de la marihuana (C₂₁H₃₀O₂)
- 8.- Determinar el peso de 10 at-g de carbono. C=12
- 9.-Un átomo -gramo es:
 - a) Masa molecular
 - b) Número atómico
 - c) Peso fórmula
 - d) Número de protones
 - e) Masa atómica expresado en gramos
- 10.- El peso molecular del carbonato de calcio (CaCO₃)
- 11.- En 5 moles de H₂O, determinar:
 - a) La masa de H₂O
 - b) La masa de cada elemento
 - c) N° de moléculas de H₂O
 - d) El número de átomos de cada elemento
- 12.-En 0,3 moles de NH₃, ¿cuántos gramos de amoníaco hay?
- 13.- En 4 moles de CaCO₃ ¿Cuántos gramos de CaCO₃ hay?
- 14.- Hallar los moles existentes en 480 gr de sulfato de magnesio (MgSO₄)
P.A (MG =24, S=32, O=16)
- 15.-Que masa representa unas $2,1 \times 10^{24}$ moléculas de H₂O
- 16.- Cuanto pesa en gramos una molécula de H₂O
PM (H₂O) =18
- 17.- Determinar la masa: a) 0,8 moles de CaCO₃ b) 2,5 moles de átomos de Ca

