



HOJA 1 - soluciones

EJERCICIOS DE CÁLCULO DE MOLES – 1º BAT

NOMBRE	FÓRMULA	MOLES	g	LITROS DE GAS A 740 mm Hg y 270° C *calcular siempre aunque la sustancia no sea gas en estas condiciones	LITROS DE GAS EN C.N. *calcular siempre aunque la sustancia no sea gas en estas condiciones	MOLECULAS	ÁTOMOS TOTALES
Amoníaco	NH ₃	2	34	91,459	44,8	1,204E+24	4,818E+24
Agua oxigenada	H ₂ O ₂	5	170	228,647	112	3,011E+24	1,204E+25
Dióxido de carbono	CO ₂	0,437	19,244	20	9,797	2,634E+23	7,901E+23
Ácido sulfúrico	H ₂ SO ₄	5,812	569,578	265,780	130,189	3,50E+24	2,45E+25
Butano	C ₄ H ₁₀	7,354	426,531	336,293	164,729	4,43E+24	6,20E+25
Cloruro de sodio	NaCl	0,34	19,89	15,548	7,616	2,048E+23	4,095E+23
Hidróxido sódico	NaOH	0,375	15	17,149	8,4	2,258E+23	6,774E+23
Nitrato de plata	AgNO ₃	0,554	94,147	25,34	12,412	3,337E+23	1,668E+24
Bromuro de cinc	ZnBr ₂	1,563E-4	0,0352	0,00715	0,0035	9,409E+19	2,823E+20
Anhídrido sulfuroso	SO ₂	0,0407	2,604	1,860	0,911	2,45E+22	7,35E+22
Cianuro de estaño(IV)	Sn(CN) ₄	0,084	18,7	3,839	1,881	5,056E+22	4,55E+23
Pentaóxido de difósforo	P ₂ O ₅	6,50E-06	0,000923	0,000297	0,000146	3,914E+18	2,740E+19

Masas atómicas:

P=31 ; O=16 ; Sn=118,7 ; C=12 ; N=14 ; S=32 ; Zn=65,4
 Br= 79,9 ; Ag=107,9 ; Na=23 ; H=1 ; Cl=35,5