

Estimación aproximada de la proporción de isótopos en G=2

$$G = m_v = Im_r^2/I_R = Im_r^2/156.444$$

siendo interregional ratio

$$I_R = 156.444 = (1 + 2/9)128 = (1 + 2/9)2^7 = (1 + 2/9)2^3 2^2 2^2$$

Masa vibratoria=nivel de ionización magnética×masa rotacional²/relación interregional

$$G = \frac{IZ^2}{156.444}$$

$$A_I = Z + G = Z + \frac{IZ^2}{156.444}$$

$$A_1 = Z + 1 = Z + \frac{IZ^2}{156.444} = 1 + \frac{1}{156.444} = 1.0064 \text{ u}$$

$$A_2 = Z + 2 = Z + \frac{IZ^2}{156.444} = 1 + \frac{2}{156.444} = 1.0128 \text{ u}$$

	¹ H	² H	³ H	A_G Estimado RS2	A Er
$G = 1$	0.999885 * 1.007825	0.000156 * 2.01410178	$10^{-17} * 3.0160492777$	1.0064 u	1,00
$G = 2$	0.9959 * 1.007825	0.003 * 2.01410178	0.001 * 3.0160492777	1.0128 u	

Posible cantidad de Tritio aproximada en un mol de Hidrogeno(G=2)=0.001 u×

$$6.0221367 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1} = \frac{1.00000 \times 10^{-6}}{\text{mol}} \text{ kg} = 1 \text{ mg}$$

$$\text{Energía disipada en la producción de Tritio} = 0.001 \text{ u} \times 4.3 \text{ MeV} \times 6.0221367 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1} = 6.0221 \times 10^{23} \frac{\text{MeV}}{\text{mol}} = 9.6485 \times 10^{10} \frac{\text{m}^2}{\text{s}^2 \text{ mol}} \text{ kg} = 9.6485 \times 10^{10} \frac{\text{J}}{\text{mol}}$$

