

A23 El gas propà te de fórmula  $C_3H_8$  .Completeu la taula següent:

$$M_{C_3H_8} = 3 \times 12 + 8 = 44 \text{ g/mol}$$

$$N_C = 3 \cdot N_{C_3H_8}$$

$$N_H = 8 \cdot N_{C_3H_8}$$

$$n = \frac{m}{M}$$

$$n = \frac{N}{N_A}$$

Quantitat de substància (mol)	0,5	1,36	0,0166
Molècules	$3,011 \cdot 10^{23}$	$8,19 \cdot 10^{23}$	$10^{22}$
Massa (g)	22	60	0,73
Àtoms C	$9,033 \cdot 10^{23}$	$24,57 \cdot 10^{23}$	$3 \cdot 10^{22}$
Àtoms H	$24,088 \cdot 10^{23}$	$65,52 \cdot 10^{23}$	$8 \cdot 10^{22}$