

1. Calcular el nombre de mols que hi ha en 132 g de diòxid de carboni

mols

2. Calcular el nombre de grams que hi ha en 7 mols d'aigua oxigenada

grams

3. Calcula el nombre de molècules d'aigua, d'àtoms d'hidrogen i àtoms d'oxigen que hi ha a 18 g d'aigua

$\cdot 10^{23}$ molècules d'aigua
$\cdot 10^{24}$ àtoms d'hidrogen
$\cdot 10^{23}$ àtoms d'oxigen

Arribau just al segon decimal

Dades: $M_{\text{at}}(\text{C}) = 12 \text{ uma}$, $M_{\text{at}}(\text{O}) = 16 \text{ uma}$, $M_{\text{at}}(\text{H}) = 1 \text{ uma}$