$$m_f(X_aY_b) = [aA_r(X) + bA_r(Y)] \cdot Da$$

masa molekule ili formulske jedinke

broj atoma elementa X

broj atoma elementa Y

$$M_r(X_aY_b) = \frac{m_f(X_aY_b)}{Da}$$

$$M_r(X_aY_b) = aA_r(X) + bA_r(Y)$$

Relativna molekusla masa se može izračunati zbrajanjem relativnih atomskih masa svih atoma u molekuli (formulskoj jedinki).

- broj koji pokazuje koliko je puta prosječna masa neke molekule ili formulske jedinke ($\mathbf{m_f}$) veća od atomske jedinice mase dalton:

M_r

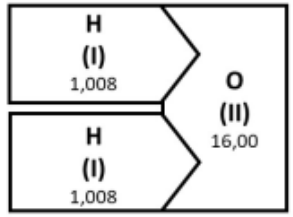
RELATIVNA MOLEKULSKE MASA

Masa molekule

$m_f(XY) = A_r(X) \cdot Da + A_r(Y) \cdot Da$

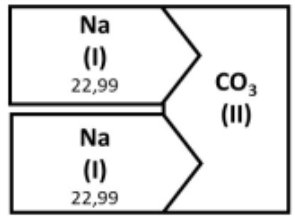
$m_f(XY) = Da\,[A_r(X) + A_r(Y)]$

RL 1.



Masa molekule vode	Relativna molekulska masa vode
$m_f(H_2O) = 2\,m_a(H) + m_a(O)$ $= Da\,[2\,A_r(H) + A_r(O)]$ $= Da\,[2 \cdot 1,008 + 16,00)]$ $= Da \cdot (2,016 + 16,00)$ $= \mathbf{18,016\ Da}$	$M_r(H_2O) = 2 \cdot A_r(H) + A_r(O)$ $= 2 \cdot 1,008 + 16,00$ $= 2,016 + 16,00$ $= \mathbf{18,016}$

RL 2.



Relativna molekulska masa natrijeva karbonata

$Mr(Na_2CO_3) = 2 \cdot Ar(Na) + Ar(C) + 3 \cdot Ar(O)$
$= 2 \cdot 22,99 + 12,01 + 3 \cdot 16,00$
$= 105,99$