

6 Escala de masses atòmiques

A15 Què significa que la massa atòmica (A_r) del sodi és 22,99 i que la massa molecular (M_r) de l'aigua és 18?

La massa d'un àtom d'argó és 22.99 vegades la dotzena part de la massa del carboni 12

La massa d'una molècula d'aigua és 18 vegades la dotzena part de la massa del carboni 12

A16 Calcula la massa molecular relativa de les següents substàncies: O_3 , CO_2 , $CaCO_3$ i $Fe_2(SO_4)_3$ Masses atòmiques relatives $O=16$ $C=12$ $Ca=40$ $Fe=55,9$ $S=32$

$$O_3 = 3 \cdot 16 = 48$$

$$CO_2 = 12 + 2 \cdot 16 = 44$$

$$CaCO_3 = 40 + 12 + 3 \cdot 16 = 100$$

$$Fe_2(SO_4)_3 = 2 \cdot 55,9 + (32,1 + 4 \cdot 16) \cdot 3 = 400,1$$

The unified atomic mass unit or dalton (symbol: u, or Da)
It is defined as one twelfth of the mass of an unbound neutral atom of carbon-12 in its nuclear and electronic ground state and at rest