

ОТНОСИТЕЛЬНАЯ МОЛЕКУЛЯРНАЯ МАССА, отношение средней массы МОЛЕКУЛЫ химического элемента или соединения к $^{1/12}$ массы АТОМА углерода-12.

ОТНОСИТЕЛЬНАЯ ФОРМУЛЬНАЯ МАССА, отношение средней массы ФОРМУЛЬНОЙ ЕДИНИЦЫ химического элемента или соединения к $^{1/12}$ массы АТОМА углерода-12.

1. Mr.
2. Mr

3. ()

$$r(O_2) = 2Ar(O) = 2 \cdot 16 = 32;$$

$$Mr(NO_2) = Ar(N) + 2Ar(O) = 14 + 2 \cdot 16 = 46;$$

$$Mr(H_2SO_4) = 2Ar(H) + Ar(S) + 4Ar(O) = 2 \cdot 1 + 32 + 4 \cdot 16 = 98;$$

$$Mr(C_{12}H_{22}O_{11}) = 12Ar(C) + 22Ar(H) + 11Ar(O) = 12 \cdot 12 + 22 \cdot 1 + 11 \cdot 16 = 342.$$

(Mf,r) _____

$$Mf,r(Al_2(SO_4)_3) = 2 \cdot Ar(Al) + (Ar(S) + Ar(O) \cdot 4) \cdot 3 = 2 \cdot 27 + (32 + 16 \cdot 4) \cdot 3 = 342$$