Тема. Массовая доля элемента

Массовая доля (обозначается буквой W)

показывает, какую часть от относительной молекулярной массы вещества составляет относительная атомная масса элемента, умноженная на индекс при знаке элемента в формуле.



$$Ar(\Im)\cdot n(\Im)$$
 $W(\Im) = ------ \cdot 100\%$
 $M r(вещества)$

где: A r (Э) – относительная атомная масса элемента;

n(Э) – количество атомов этого элемента;

М r (вещества) – относительная молекулярная масса вещества, в состав которого входит данный элемент.

1.Вычислите в процентах массовую долю кислорода в сульфате меди(II) CuSO₄. Запишите число с точностью до целых.

Сульфат меди(II) — химическое соединение одна из важнейших солей меди, часто используется в качестве исходного сырья для получения других соединений меди.

2. Вычислите в процентах массовую долю серы в халькопирите CuFeS2. Запишите число с точностью до целых. Халькопирит минерал является сырьём для получения меди.

Вычислите в процентах массовую долю кислорода в сульфате алюминия Al₂(SO₄)₃. Запишите число с точностью до целых.