

Welke massa zal men vinden voor het element Mg in zijn natuurlijke samenstelling als in de natuur volgende isotopen voorkomen:

${}^{24}_{12}\text{Mg}$	$A_r = 23,98504$	78,6%
${}^{25}_{12}\text{Mg}$	$A_r = 24,98584$	10,1%
${}^{26}_{12}\text{Mg}$	$A_r = 25,98259$	11,3%

Oplossing

$$A_r(\text{Mg}) = \frac{23,985\ 04 \times 78,6 + 24,985\ 84 \times 10,1 + 25,982\ 59 \times 11,3}{100} = 24,3$$