

## Relativna atomska in relativna molekulska masa, masni delež elementa v spojini

1. Iz PSE izpiši relativno atomsko maso ( $A_r$ ) za elemente:

kisik:

silicij:

klor:

brom:

2. Izračunaj relativne molekulske mase spojin ( $M_r$ ):

$M_r(\text{N}_2) =$

$M_r(\text{CH}_4) =$

$M_r(\text{NH}_3) =$

$M_r(\text{P}_4\text{H}_{10}) =$

3. Izračunaj masni delež ( $w$ ) vodika v tetrafosforjevem dekaoksidu.

$w$