



## #2

Geef de naam en bereken relatieve ionmassa  $A_r$  of  $M_r$  van volgende ionen.

	Ion	Naam	$A_r$ of $M_r$
A	$\text{Fe}^{2+}$	.....	..... = .....
B	$\text{NO}_3^-$	.....	..... = .....
C	$\text{NH}_4^+$	.....	..... = .....
D	$\text{PO}_4^{3-}$	.....	..... = .....
E	$\text{S}^{2-}$	.....	..... = .....

Oplossing

	Ion	Naam	$A_r$ of $M_r$
A	$\text{Fe}^{2+}$	ijzer(II)ion / ijzer(2+)ion	$A_r = 55,9$
B	$\text{NO}_3^-$	nitraation	$M_r = 62,0$
C	$\text{NH}_4^+$	ammoniumion	$M_r = 18,0$
D	$\text{PO}_4^{3-}$	fosfaation	$M_r = 95,0$
E	$\text{S}^{2-}$	sulfide-ion	$A_r = 32,1$