

Chemie 8. třída

Prvky a sloučeniny – pracovní list

1) Prvek nebo sloučenina

Rozhodni, zda jde o prvek (v tabulce označ písmenem P), či sloučeninu (v tabulce označ písmenem S):

S_8		K_2SO_4	
HNO_3		O_2	
P_4		NH_4Cl	
$NaOH$		$KMnO_4$	
Cr_2O_3		NH_4NO_3	

2) Počet prvků v molekule

Urči počet prvků v molekule podle jejího vzorce, (do tabulky doplň příslušný počet prvků číslovkou).

N_2		$Ca(H_2PO_4)_2$	
H_3PO_4		H_2	
NH_4NO_3		$LiOH$	
$Fe(OH)_3$		$BaHPO_4$	
P_2O_5		CH_3COOH	

3) Urči celkový počet jednotlivých atomů v dané molekule:

H_3PO_4	
Mn_2O_7	
$NaHSO_3$	
$Ca(H_2PO_4)_2$	
$Al(OH)_3$	