



Základní škola Zachar, Kroměříž, příspěvková organizace

Pracovní list

Předmět: Chemie

Ročník: osmý

Opakování vzdělávacího celku: Chemické sloučeniny, molární hmotnost látek

Doplňte do tabulky počty atomů jednotlivých prvků v uvedených chemických sloučeninách:

Molekula chemické sloučeniny	Počet atomů 1. prvku	Počet atomů 2. prvku	Počet atomů 3. prvku	Celkový počet atomů v molekule
H ₂ SO ₄	2	1	4	7
CuSO ₄				
HNO ₃				
Ca(OH) ₂				
Zn(NO ₃) ₂				

Vypočtěte molární hmotnost těchto chemických sloučenin:

(Použijte hodnoty molární hmotnosti chemických prvků z tabulky v učebnici na straně 136. Jednotlivé hodnoty zaokrouhľujte na celá čísla a nezapomeňte na jednotku u výsledku.)

M [CaCO₃]

M [CaSO₄]

M [KMnO₄]

M [CaHPO₄]

M [Mg(OH)₂]

M [NH₃]

M [ZnSO₄ · 7H₂O]

Vypracovala: Stanislava Urubková