Кристалогідрати

1. Підпишіть частини назви кристалогідрату



2. Запишіть назви кристалогідратів за міжнародною номенклатурою

$Al(NO_3)_3 \cdot 9H_2O$	
$CuSO_4 \cdot 5H_2O$	
$FeSO_4 \cdot 7H_2O$	
$ZnSO_4 \cdot 7H_2O$	
$Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$	
$Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$	
$MgSO_4 \cdot 7H_2O$	
$MgCl_2 \cdot 6H_2O$	

Задача № 1.

Знайдіть відносну молекулярну масу глауберової солі $Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$.

Розв'язання:

$Mr(Na_2SO_4 \cdot 10H_2O) = 2 \cdot 23 + 32 + 4 \cdot 16 + 10 \cdot 18 = 106 + 180 = 286$

Задача № 2.

Знайдіть відносну молекулярну масу кристалогідрату

$Ca(NO_3)_2 \cdot 4H_2O$.

Mr( )= + + + ·18= + =

LIVEWORKSHEETS

Задача № 3.

Обчисліть масову частку води в залізному купоросі.

Дано: | *Розв'язування:*

$FeSO_4 \cdot 7H_2O$ | *1. Яка відносна молекулярна маса кристалогідрату?*

$\omega(H_2O)$-? | $Mr(FeSO_4 \cdot 7H_2O) = 56+32+4 \cdot 16+7 \cdot (2 \cdot 1+16) = 156+126 = 278$

2. Яка масова чатска H_2O в кристалогідраті?

$$\omega(H_2O) = \frac{7 \cdot 18}{278} = 0{,}453 \text{ або } 45{,}3\%$$

Задача № 4.

Знайдіть масову частку кальцій нітрату у кальцієвій селітрі, що використовується як азотне добриво для всіх видів сільськогосподарських культур

$Ca(NO_3)_2 \cdot 4H_2O$.

Дано: | *Розв'язування:*

| *1. Яка відносна молекулярна маса кристалогідрату?*

$\omega($)-? | $Mr($) = + + + (2· +) = + =

2. Яка масова чатска в кристалогідраті?

$\omega($) = ——— = або %

LIVEWORKSHEETS