

# Относительные молекулярные массы некоторых веществ

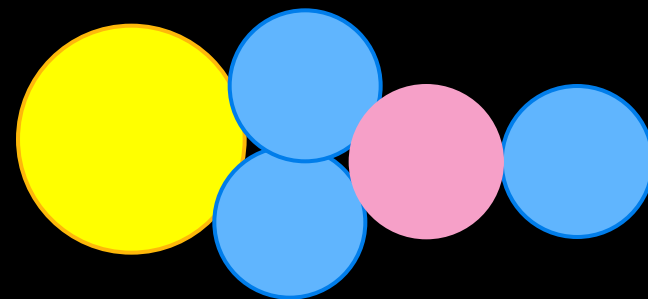
Кавлакан Лариса Евгеньевна- учитель  
БОУ «Средняя общеобразовательная  
школа №142»  
г.Омск

# КАРБОНАТ КАЛЬЦИЯ

Молекулярная  
формула



Структурная  
формула



Нахождение в  
природе



мел



известняк



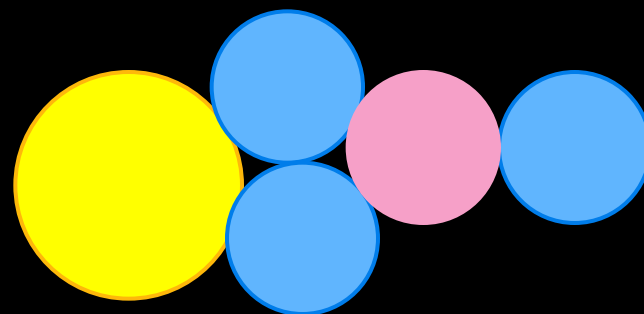
мрамор

# КАРБОНАТ КАЛЬЦИЯ

Молекулярная  
формула

$\text{CaCO}_3$

Структурная  
формула



ответ



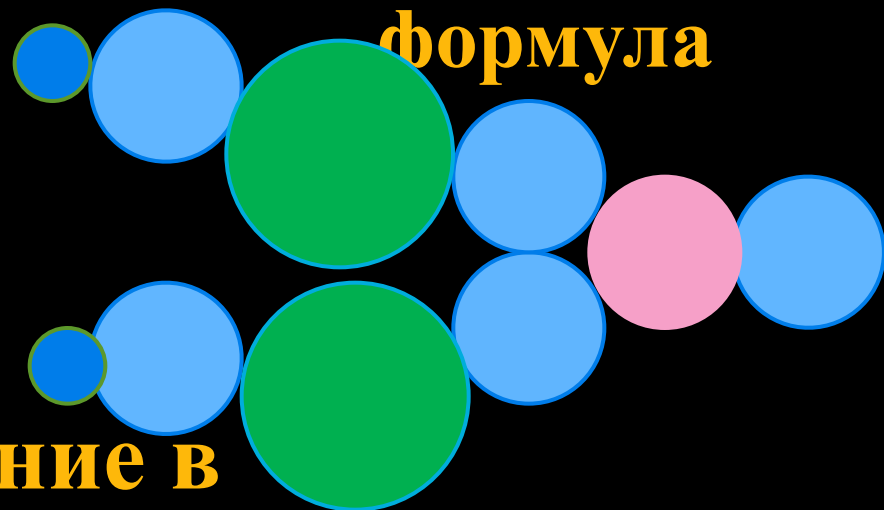
$$\text{Mr}(\text{CaCO}_3) = 40 + 12 + 16 \cdot 3 = 100$$

# ОСНОВНЫЙ КАРБОНАТ МЕДИ

Молекулярная  
формула



Структурная  
формула



Нахождение в  
природе



малахит



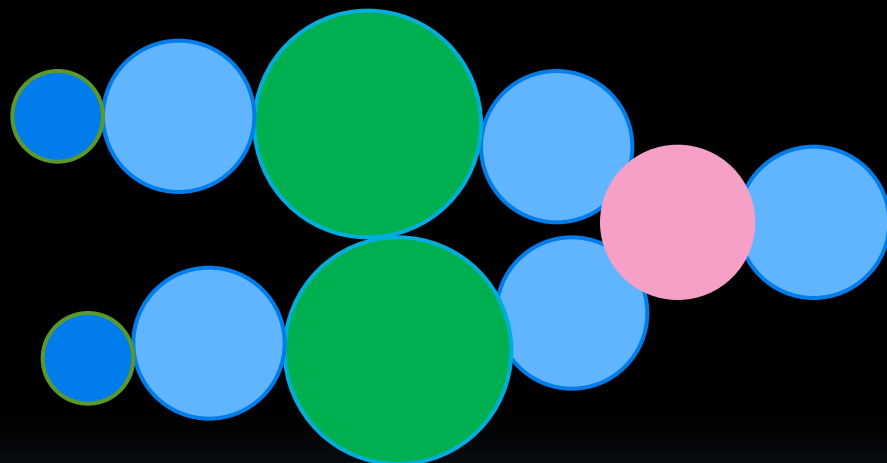
пати́на на меди

# ОСНОВНЫЙ КАРБОНАТ МЕДИ

Молекулярная  
формула



Структурная  
формула



ответ

1

7

12

14

16

24

27

28

31

32

40

64

$$\text{Mr}((\text{CuOH})_2\text{CO}_3) = (64 + 16 + 1) \cdot 2 + 12 + 16 \cdot 3 = 222$$

или так

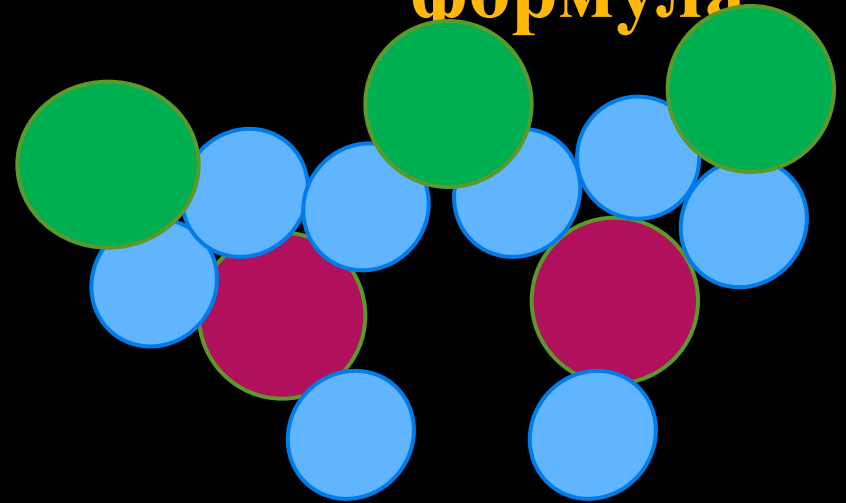
$$\text{Mr}((\text{CuOH})_2\text{CO}_3) = 64 \cdot 2 + 16 \cdot 5 + 1 \cdot 2 + 12 = 222$$

# ОРТОФОСФАТ ЖЕЛЕЗА (II)

Молекулярная  
формула



Структурная  
формула



Нахождение в



графтонит

природе



вивианит

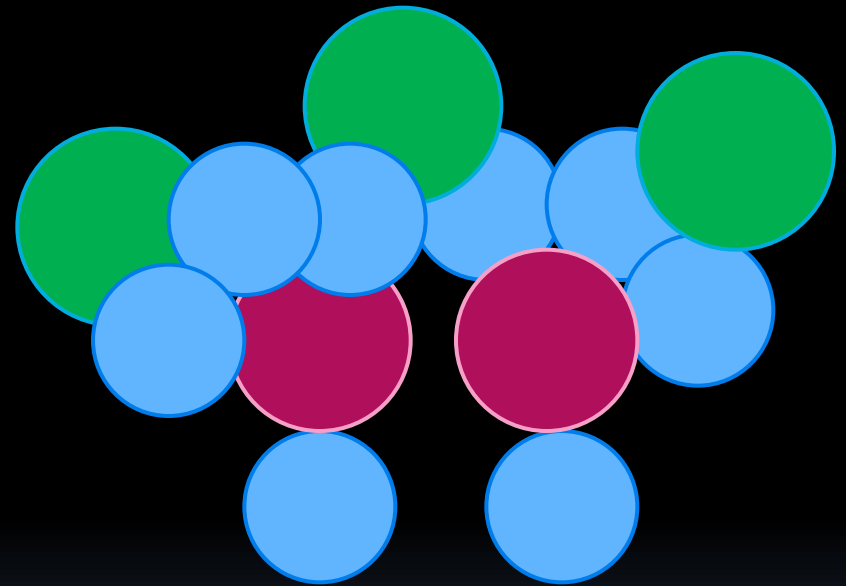


# ОРТОФОСФАТ ЖЕЛЕЗА (II)

Молекулярная  
формула



Структурная  
формула



ответ

1

7

12

14

16

24

27

28

31

32

40

56

$$\text{Mr}(\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2) = 56 \cdot 3 + (31 + 16 \cdot 4) \cdot 2 \\ = 358$$

или так

$$\text{Mr}(\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2) = 56 \cdot 3 + 31 \cdot 2 + 16 \cdot 8 \\ = 358$$