



ПОНЯТТЯ ПРО КРИСТАЛОГІДРАТИ



1. Заповніть пропуски у тексті.

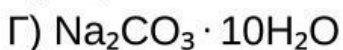
При нагріванні кристалогідрати досить легко втрачають кристалізаційну _____ і перетворюються на звичайні безводні _____. Наприклад, купрум (II) _____ пентагідрат, або мідний купорос ($\text{CuSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$) є кристалогідратом блакитного кольору.

Коли він при нагріванні втрачає _____ воду, то перетворюється на безводний купрум (II) _____ (CuSO_4), який є порошком _____ кольору.

Цей процес називається _____.

При додаванні до безводної солі води вона знову змінить колір з _____ на _____, тобто утвориться _____.

2. Встановіть відповідність між формулами кристалогідратів та їхніми хімічними назвами.



1) Магній сульфат гептагідрат

2) Кальцій сульфат моногідрат

3) Натрій карбонат декагідрат

4) Натрій сульфат декагідрат

3. Встановіть відповідність між хімічною назвою кристалогідрату та його застосуванням.

A) Натрій карбонат декагідрат

B) Магній сульфат гептагідрат

B) Купрум(II) сульфат пентагідрат

Г) Кальцій сульфат моногідрат

1) У медицині

2) Для обробки насіння

3) Для створення скульптур

4) Для чищення поверхонь

4. Заповніть таблицю

$M(\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7)$	$10 M(\text{H}_2\text{O})$	$M(\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O})$	$w(\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7)$	$w(\text{H}_2\text{O})$

