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 ($CuSO_4 \cdot __H_2O$) 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.

А) $CaSO_4 \cdot H_2O$	1) Магній сульфат гептагідрат
Б) $Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$	2) Кальцій сульфат моногідрат
В) $MgSO_4 \cdot 7H_2O$	3) Натрій карбонат декагідрат
Г) $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$	4) Натрій сульфат декагідрат

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

А) Натрій карбонат декагідрат	1) У медицині
Б) Магній сульфат гептагідрат	2) Для обробки насіння
В) Купрум(II) сульфат пентагідрат	3) Для створення скульптур
Г) Кальцій сульфат моногідрат	4) Для чищення поверхонь

4. Заповніть таблицю

$M(Na_2B_4O_7)$	$10\ M(H_2O)$	$M(Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O)$	$w(Na_2B_4O_7)$	$w(H_2O)$

LIVEWORKSHEETS