

**ОЛЬКОВА ОЛЕНА МИХАЙЛІВНА**

**Флокуляційне очищення питної  
води за допомогою катіонних та  
аніонних флокулянтів**

- **Об'єкт дослідження.** Питна вода м. Мелітополя.
- **Предмет дослідження.** Процес флокуляційного очищення питної води .
- **Мета дослідження.** Вивчити ефективність використання катіонних та аніонних флокулянтів для очищення питної води.

# Завдання

1. засвоїти стандартні методики по визначенню показників якості води, засвоїти методику флокуляційного очищення питної води м. Мелітополя;
2. встановити оптимальну концентрацію флокулянтів для очищення питної води за допомогою аніонного флокулянту Праєстол-2530 та катіонного ВПК-402;
3. визначити ефективність флокуляційного вилучення йонів Феруму (ІІІ), Мангану (ІІ), Хлоридів, Сульфатів та йонів твердості питної води;
4. визначити вплив температури на ефективність флокуляційного вилучення йонів Феруму (ІІІ), Мангану (ІІ), Хлоридів, Сульфатів та йонів твердості води;
5. встановити вплив pH води на ефективність флокуляційного очищення питної води.

## Вплив дози флокулянта на ступінь очищення питної води від іонів $\text{Fe}^{3+}$

Праєстол 2530, мг/л	Очищення води м. Мелітополя	
	C, мг/л	Ступінь вилучення, %
0,1	0,20	62
0,2	0,15	72
0,3	0,10	80
0,4	0,05	90
0,5	0,05	90

Вплив дози ВПК-402 на ступінь очищення питної води від йонів  
 $\text{Fe}^{3+}$

ВПК-402 мг/л	Очищення води м. Мелітополя	
	C, мг/л	Ступінь вилучення, %
0,1	0,45	14
0,2	0,40	24
0,3	0,35	33
0,4	0,35	33
0,5	0,35	33

## Вплив дози флокулянта на ступінь очищення питної води від йонів $\text{SO}_4^{2-}$

Концентрація ВПК-402, мг/л	Очищення води м. Мелітополя	
	C, мг/л	Ступінь вилучення, %
0,1	50	67
0,2	40	73
0,3	35	77
0,4	30	80
0,5	20	87

## Вплив дози флокулянта на ступінь очищення питної води від йонів $\text{SO}_4^{2-}$

Праєстол 2530 мг/л	Очищення води м. Мелітополя	
	C, мг/л	Ступінь вилучення, %
0,1	100	33
0,2	95	37
0,3	90	40
0,4	80	47
0,5	75	50

## Вплив дози Праєстол 2530 на твердість води

Концентрація Праєстол 2530, мг/л	Очищення води м. Мелітополя	
	C, мг/екв-л	Ступінь вилучення, %
0,1	3,0	33
0,2	2,5	44
0,3	1,0	77
0,4	0,5	88
0,5	0,5	88

## Вплив дози ВПК-402 на твердість води

ВПК-402 мг/л	Очищення води м. Мелітополя	
	C, мг/екв-л	Ступінь вилучення %
0,1	4,0	11
0,2	3,5	22
0,3	3,0	33
0,4	2,5	44
0,5	2,0	55

Рис. 1. Вплив температури розчину на ступінь очистки питної водим. Мелітополя від: йонів  $\text{Fe}^{3+}$  (1); йонів  $\text{Mn}^{2+}$  (2); йонів  $\text{Cl}^-$  (3); йонів  $\text{SO}_4^{2-}$  (4); йонів твердості (5). Концентрація флокулянта 15 мг/л.

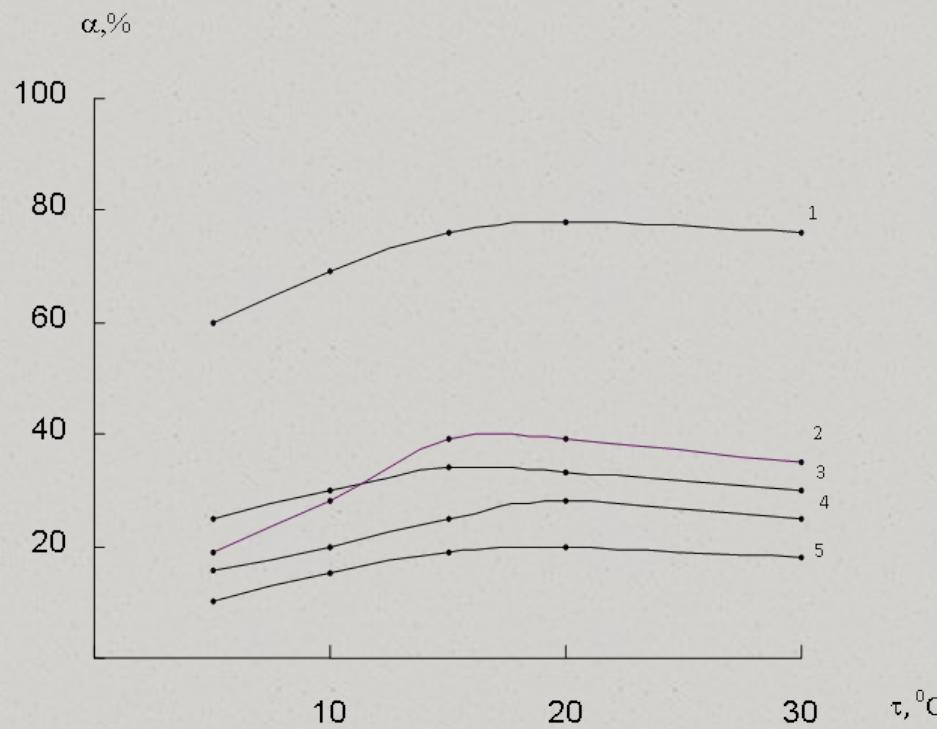
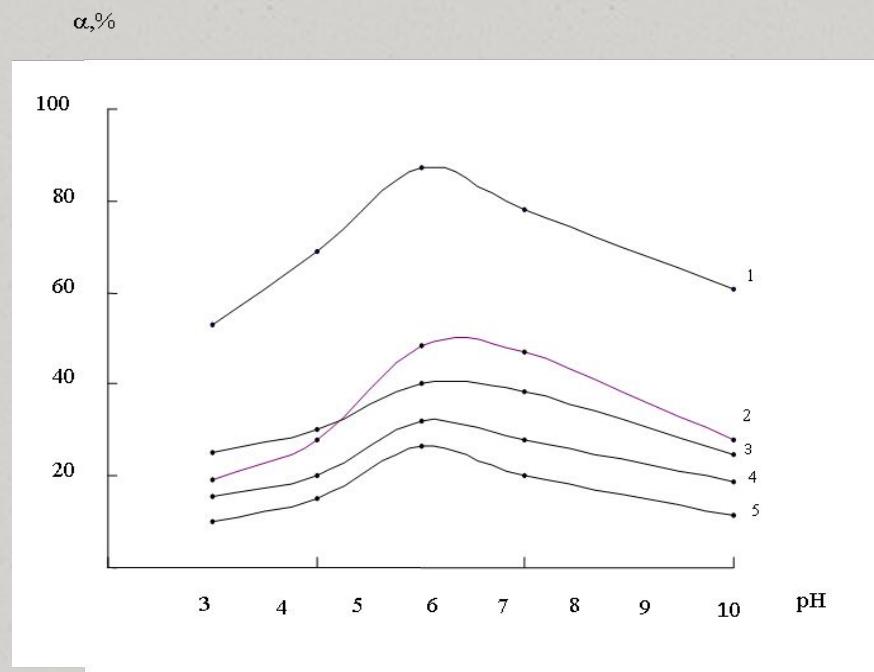


Рис. 2. Вплив pH розчину на ступінь очищення питної води м. Мелітополя від: йонів  $\text{Fe}^{3+}$  (1); йонів  $\text{Mn}^{2+}$  (2); йонів  $\text{Cl}^-$  (3); йонів  $\text{SO}_4^{2-}$  (4); йонів твердості (5). Концентрація препарату 15 мг/л



# Висновки

1. Засвоєні стандартні методики по визначенню показників якості води, а саме визначення йонів Феруму (ІІІ) Мангану (ІІ), Хлоридів, Сульфатів та йонів твердості питної води. Визначено фізико-хімічні закономірності флокуляційного очищення питної води м. Мелітополя.
2. Встановлено, що введення невеликих кількостей від 0,1 до 0,5 мг/л аніонного флокулянта Праєстол 2530 та катіонного ВПК-402 в питну воду підвищує основні показники якості на 14-90%. Експериментально встановлено, що оптимальна концентрація аніонного флокулянту Праєстол 2530 – 0,3 мг/л, а катіонного ВПК-402 – 0,4 мг/л.

3. Встановлено, що введення аніонного флокулянта у питну воду м. Мелітополя дозволяє знизити вміст йонів Феруму (ІІІ) та Мангану (ІІ) до норм ГДК шляхом введення 0,3 мг/л флокулянта Праєстол 2530. Подальше збільшення дози флокулянту до 0,5 мг/л призводить до підвищення ступеня очищення питної води на 90%-95%. Введення катіонного флокулянту ВПК-402 для очищення питної води не є досить ефективним, максимальний ступінь очищення від йонів Феруму (ІІІ) – 33% при дозі флокулянту 0,3 мг/л, а Мангану (ІІ) – 40% при дозі флокулянту 0,5 мг/л.

4. Для зниження концентрації сульфатів та хлоридів в питній воді м. Мелітополя найефективнішим виявився катіонний флокулянт ВПК-402 оптимальною є доза флокулянта 0,3 мг/л, ступінь виділення сульфатів 77%, а хлоридів – 80%. Збільшення концентрації флокулянта до 0,5 мг/л суттєво не підвищує ступінь очищення води, за всіма показниками, тому подальше підвищення дози флокулянту не є ефективним. Введення в воду 0,5 мг/л аніонного флокулянту Праєстол 2530 знижує кількість сульфатів на 50%, а хлоридів на 46%.

6. Збільшення температури розчину при флокуляційному очищенні води від  $30^{\circ}\text{C}$  сприяє підвищенню ступеня очищення води на 15-30% за всіма показниками, подальше підвищення температури до  $40^{\circ}\text{C}$  знижує ступінь флокуляційного виділення, що пов'язано з деструкцією полімерів. Тому застосування флокулянтів ефективно при низьких температурах води. Встановлено, що введення аніонного флокулянту у досліджувану воду дозволяє регулювати її твердість, краще ніж введення катіонного. Вивчено вплив pH розчинів на ступінь флокуляційного очищення. Встановлено, що використання аніонного флокулянту Праєстола 2530 ефективно в широкому діапазоні pH.

0