

Новоселицький НВК „ДНЗ- ЗОШ І-ІІІ ступенів”.



Завідуюча кабінетом-загорожець А.
С., учитель хімії і біології вищої
категорії



ТАК ВИГЛЯДАЄ КАБІНЕТ СЬОГОДНІ



МЕТА роботи кабінету

- Створити умови для формування життєдіяльності, творчої особистості, яка оволодіває глибокими знаннями, соціальною і громадянською відповідальністю, здатною до саморозвитку, самопроектування і самореалізації.

Навчально-виховні завдання кабінету.

- Підготовка і проведення навчальної і позакласної роботи по хімії.
- Стимулювання учнів до навчальної, творчої, пізнавальної діяльності.
- Виховання інтересу до предмету.
- Посилення практичного направлення уроку, виховання навчатися самостійності і науково-дослідницької діяльності.
- Екологічне виховання.
- Виробити в учнів потреби до спілкування з живою та неживою природою.
- Виховання бережливого ставлення до природи.
- Виховання високоорганізованої, компетентної особистості.

ПЕРЕДНЯ СТІНКА КАБІНЕТУ



ЗАДНЯ СТІНКА КАБІНЕТУ



На допомогу учням при розв'язуванні задач та виконанні практичних та лабораторних робіт.

Одиниці вимірювання для хімічних розрахунків

Назва	Лит. у-тис.	Вимірні змінні	Скорочені позначення
Маса молекули, атома	М, м	Мол. маса	А.О.М.
Відносна молекулярна, атомна маса	№, №	Число	
Маса	тп	кг, г, мг	кг, г.
Об'єм	В	куб. м, м ³ , л	м ³ , л
Кількість речовини	ν	моль	моль
Густина	ρ	кг/л, м ³ /куб. м	кг/м ³
Молярна маса	М	кг/моль, г/моль	кг/моль, г/моль
Молярний об'єм	В _м	куб. м, л, м ³ на моль	л/моль, м ³ /моль
Теплотворна реакція	Q	кількість на моль	кДж/моль
Швидкість реакції	ν _р	моль на літр·сек.	моль/л·сек.
Маса частки речовини	ω	Маса речовини в г. на 100 г. р-р.	%

Якісні реакції на катіони і аніони

КАТІОНИ	Zn ²⁺	Na ⁺	K ⁺	Ca ²⁺	Ba ²⁺
Колір розум'я	білий	білий	білий	білий	білий
Чугуно-милки	білий	білий	білий	білий	білий
Нітрат орфосф.	білий	білий	білий	білий	білий
Фосфат-орфосф.	білий	білий	білий	білий	білий
Хлорид - іон	білий	білий	білий	білий	білий

Метод осадження

ІОН	РЕАКТИВ	ОЗНАКИ ТИ РІВНЯННЯ РЕАКЦІЇ
ІОН СІВНИЦЮ	СІРКОВОДІСЬ	ВИПАДІЄ ЧЕРНИЙ ОСАД: $10S^{2-} + 8S^{2-} = 7S_8 \downarrow$
ХЛОРИД - ІОН	НІТРАТ ОРФОС. В КИСЛОТІ	ВИПАДІЄ БІЛИЙ ОСАД: $Ag^+Cl^- = AgCl \downarrow$

Кельворові реакції

ІОН	РЕАКТИВ	ОЗНАКИ ЗМІРЮВАННЯ
ПІРОКСИД - ІОН	ДОДАТОК ФУФУОРТОНУ, МЕТОЛУ	1. СІВКО, 2. МИЛНИЦЯ, 3. ІОДИТ
ІОН ПІРОКСИДНО	ДОДАТОК ФУФУОРТОНУ, МЕТОЛУ	1. СІВКО, 2. ІОДИТ, 3. ІОДИТ

Реакції з виділенням газів

ІОН	РЕАКТИВ	ОЗНАКИ РІВНЯННЯ РЕАКЦІЇ
КАТІОН - ІОН	СОДАНА КИСЛОТА	1. ГАЗ, 2. ІОДИТ, 3. ІОДИТ

Основні формули для розв'язування задач

$m = \nu \cdot M$	$V = \frac{m}{\rho}$	$M = \frac{m}{\nu}$
$\nu = \frac{m}{M}$	$M = \frac{m}{\nu}$	$M = \frac{m}{\nu}$
$\nu_m = 22,4 \cdot \nu$ / моль	$N = 6,02 \cdot 10^{23} \cdot \nu$ ЧИСЛО АВОГАДРО	$\nu = \frac{N}{6,02 \cdot 10^{23}}$ ЧИСЛО ЧАСТИНОК

Приклади обчислень

Маса молекули, атома	Відносна молярна маса	Молярна маса
$M_{H_2O} = 18$	$M_{H_2O} = 18$	18 г/моль
$M_{CO_2} = 44$	$M_{CO_2} = 44$	44 г/моль
$M_{SO_2} = 64$	$M_{SO_2} = 64$	64 г/моль
$M_{Ca} = 40$	$M_{Ca} = 40$	40 г/моль

Вкажіть способи проведення практичних і лабораторних робіт.



Учні 11 класу готуються до здачі ДПА



Кабінет хімії забезпечений лабораторним посудом для проведення для проведення практичних і лабораторних робіт. На знімку: учитель знайомить семикласників із лабораторним посудом.

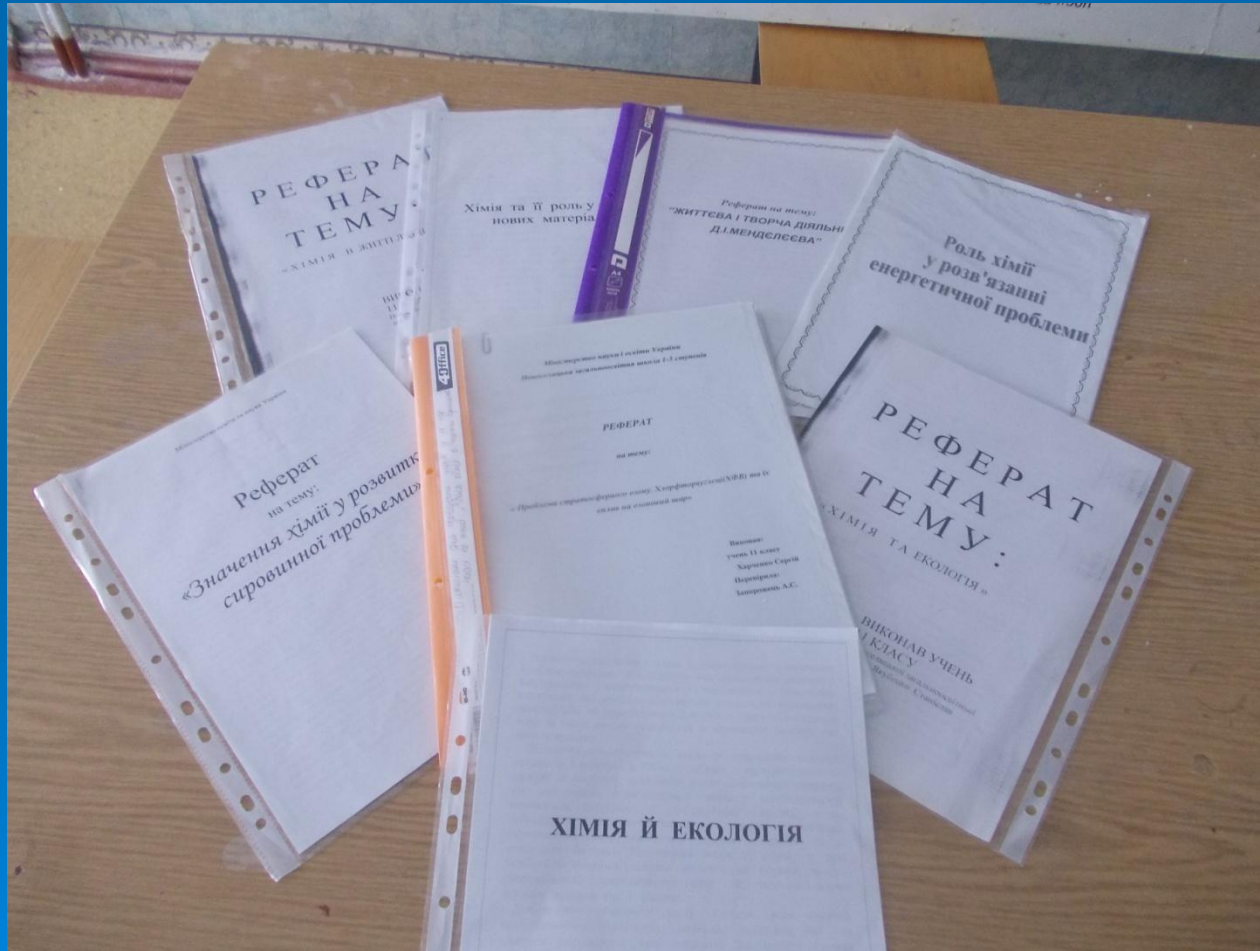


Діти використовують зошити з друкованою основою.

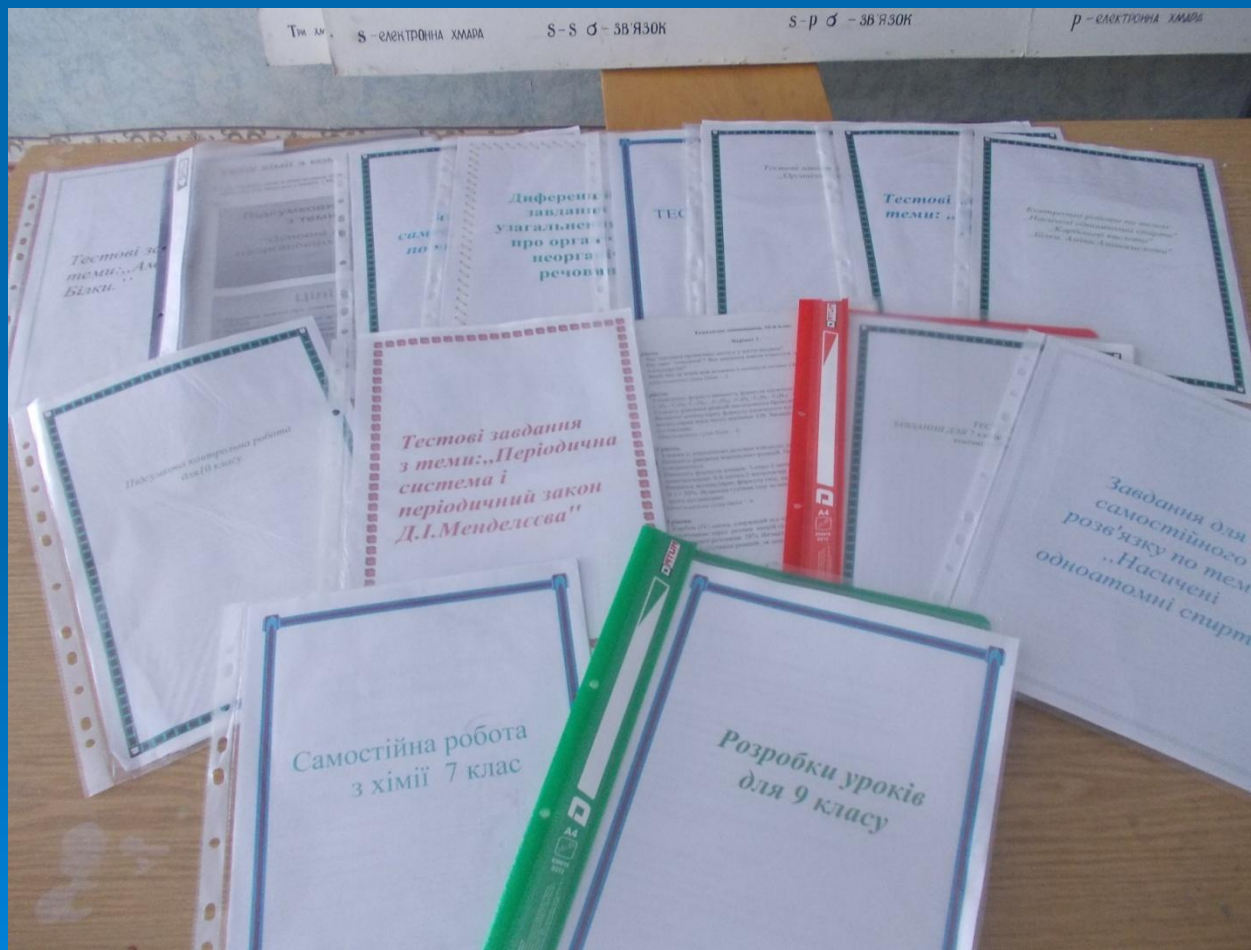
Фахові журнали на допомогу вчителю.



Учнівські реферати



Учителем розроблені цикли уроків по всіх класах, тестові завдання, самостійні роботи, диференційовані завдання, уроки з використанням комп'ютера, нетрадиційних форм і методів навчання дітей(на знімку зразки таких завдань).



В лаборантській зберігаються реактиви з неорганічної



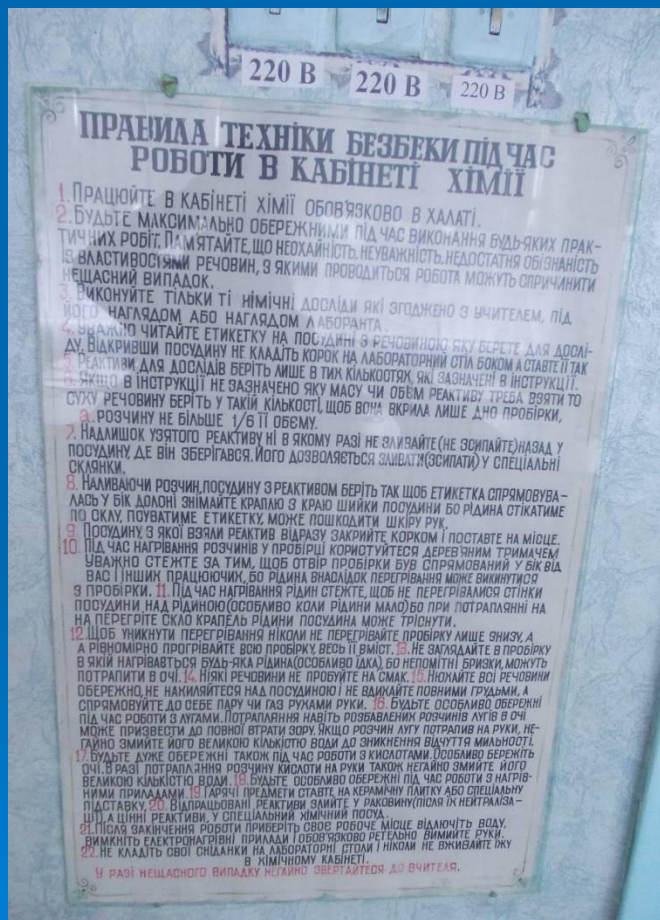
та органічної хімії



Є витяжна шафа



Комплект протипожежного інвентаря, аптечка для надання першої медичної допомоги



Кабінет-це не тільки приміщення для занять, а
творча лабораторія, де кожний має право
експериментувати, помилятися, одержувати
перемоги, а в результаті із його стін
вийдуть особистості, які здатні
реалізувати себе завжди і всюди

Дякую за увагу!

