

Коледж МНУ імені В.О.Сухомлинського

ПОРТФОЛІО

*Суровцева Лариса
Іванівна*



Загальні відомості



Місце роботи:

Коледж МНУ імені В.О.Сухомлинського

Дата народження: 30.01.1960 р.

Освіта: Криворізький державний педагогічний інститут (1979 - 1984 рр.), вища освіта за напрямом підготовки «Педагогічна освіта», кваліфікація – вчитель біології з додаткової хімією

Спеціальність: вчитель біології з додатковою хімією

Посада: викладач загальноосвітніх дисциплін



**Педагогічний
стаж**

33 роки

**Кваліфікаційна
категорія**

**викладач вищої категорії,
викладач методист**

**Дисципліни,
які викладаю**

1. Біологія і екологія
2. Хімія
3. Природничі науки
4. Охорона праці та БЖД

**Підвищення
кваліфікації**

- ❑ Курси підвищення кваліфікації вчителів біології та екології при обласному інституті післядипломної педагогічної освіти, м. Миколаїв, 2019р
- ❑ Курси підвищення кваліфікації з курсу «Сучасні інтерактивні методи навчання» при ВНЗ Укоопспілки «Полтавський університет економіки і торгівлі», 2015р.

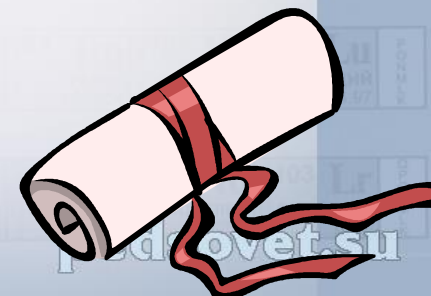


Педагогічне кредо:

Коледж — це майстерня, де формується думка підростаючого покоління, треба міцно тримати її в руках, якщо не хочеш випустити з рук майбутнє.

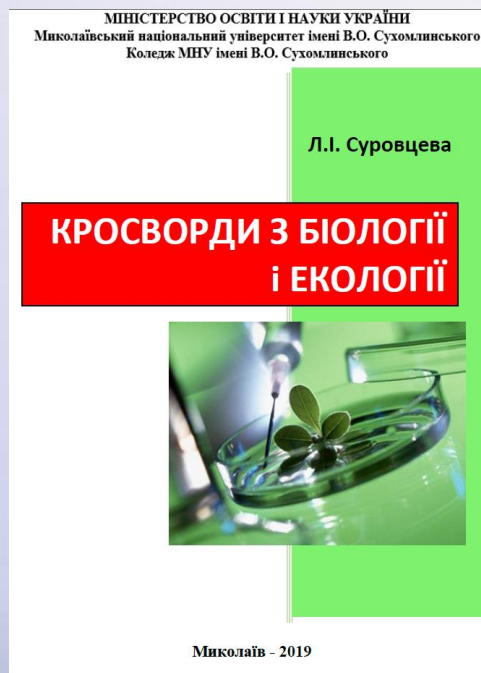
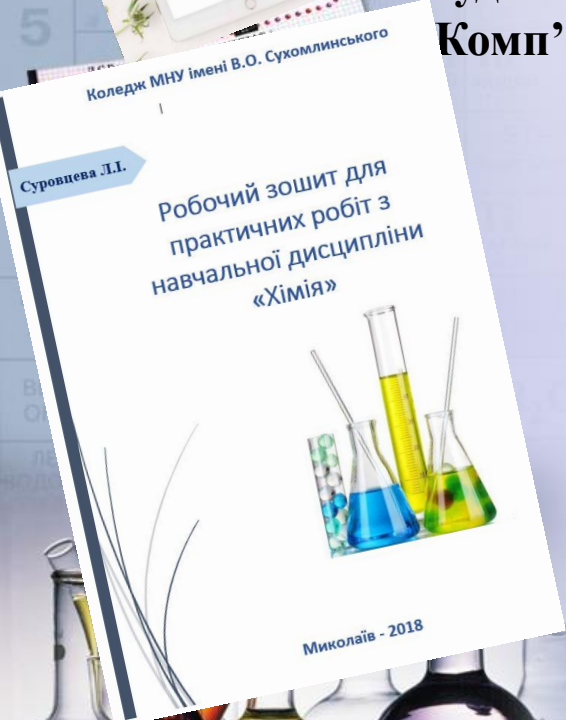
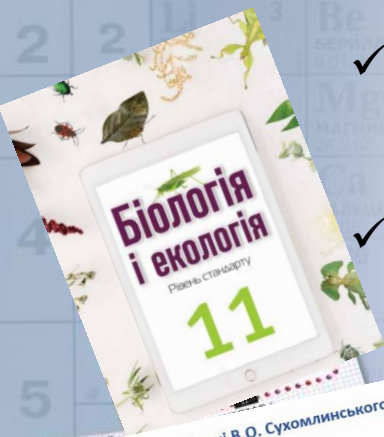
Проблемна тема:

«Формування дослідницьких компетентностей на заняттях з біології та хімії»



УЗАГАЛЬНЕННЯ ПЕДАГОГІЧНОГО ДОСВІДУ

- ✓ Робочий зошит для практичних робіт з навчальної дисципліни «Хімія» для студентів спеціальності 113 «Прикладна математика», 123 «Комп'ютерна інженерія», 2018 р.
- ✓ Методична розробка «Кросворди з біології і екології» з навчальної дисципліни «Біологія і екологія» для студентів спеціальності 113 «Прикладна математика», 123 «Комп'ютерна інженерія», 2019 р.
- ✓ Методичні матеріали для самоконтролю рівня навчальних досягнень з навчальної дисципліни «Біологія і екологія» для студентів спеціальності 113 «Прикладна математика», 123 «Комп'ютерна інженерія», 2020 р.



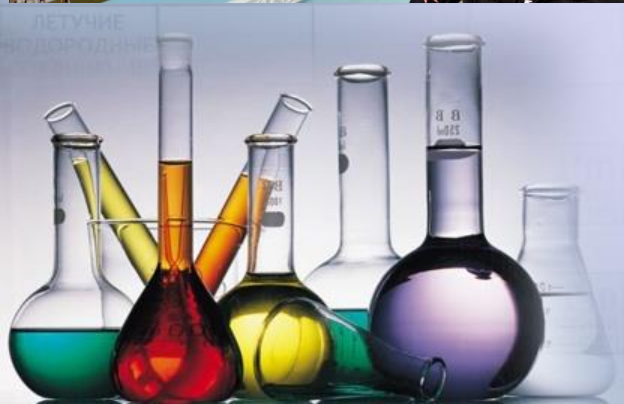
ВІДКРИТІ ЗАХОДИ

Виховна година на тему: «Захищене та здорове покоління» для студентів спеціальності «Право» 415 гр.

Проведення відкритого лекційного заняття з дисципліни «Природничі науки» для студентів 2 курсу, групи 215 на тему: «Вади серця. Штучні клапани. Кардіостимулятори. Дефібрилятори»

Круглий стіл «Екологічні проблеми в Україні та шляхи їх розв'язання: очима студентів».

Участь у проекті Healthy Challenge.
Проведення тижня хімії та біології.



САМООСВІТА



На Урок
освітній проєкт

ТОВ «На Урок»
ЄДРПОУ 41991148

СВІДОЦТВО

№ B254-926022

підтверджує, що
Суровцева Лариса

дистанційно підвищи(-ла) кваліфікацію під час
вебінару «Викладання хімії в умовах дистанційного
навчання»

за напрямками «ІКТ», «Предметне навчання»
(тривалість 2 години / 0,06 кредитів ЄКТС)

та набув(-ла) таких компетентностей, передбачених
стандартами освіти: професійної, у галузі природничих
наук, техніки і технологій,
інформаційно-комунікаційна

веб-адреса сторінки вебінару:
<https://naurok.com.ua/webinar/link/254>

Автор вебінару:
Богданова Вікторія

Директор ТОВ «На Урок»
Парелюк Д.О.
31.03.2020

QR-код для перевірки свідчення

Свідчення відповідає вимогам постанови КМУ від 21.08.2019 №800 з змінами, внесеними згідно з постановою КМУ №1133 від 27.12.2019



НАУКОВА РОБОТА



НАГОРОДИ

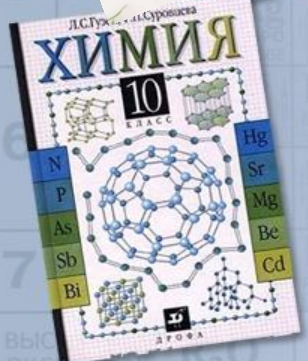


Висновок

- Оцінки ставимо не тільки ми, але і нам. Від того який бал ми з вами отримуємо великою мірою залежить ставлення дитини до навчання. Тому кожний справжній вчитель використовує весь можливий арсенал педагогіки, психології і дидактики для самовдосконалення своєї особистості, і сприяє становленню нового покоління здатного іти далі і бути кращим ніж ми.
- Поки вчення триває – життя продовжується.
- Всі ми один для одного і викладачі, і студенти, досвід кожного цінний і неповторний



		Г Р У П П Ы Э Л Е М Е Н Т О В																Значительная группа				
Периоды	Ряды	I		II		III		IV		V		VI		VII		VIII						
		а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б					
1	1	Н водород 1.008																He гелий 4.003	2			
2	2	Li литий 6.941	Be бериллий 9.012	B бор 10.81	C углерод 12.01	N азот 14.01	O кислород 16.00	F фтор 18.99	Ne неон 20.18									Ar аргон 39.95	10			
3	3		Mg магний 24.31	Al алюминий 26.98	Si кремний 28.09	P фосфор 30.97	S сера 32.07	Cl хлор 35.45	Ar аргон 39.95										Kr криптон 83.80	18		
4	4			Zn цинк 65.39	Ga галлий 69.72	Ge германий 72.64	As мышьяк 74.92	Se селен 78.96	Br бром 79.90	Kr криптон 83.80									Xe ксенон 131.3	36		
5	5					Cd кадмий 112.4	In индий 114.8	Sn олово 118.7	Sb сурьма 121.8	Te теллур 127.6	I йод 126.9	Xe ксенон 131.3							Rn радон 222	54		
6	6																				86	
7	7																					



**ДЯКУЮ ЗА
УВАГУ!!!**

