**Контрольна робота № 2 з «Агрохімії»**

**для студентів 2 курсу спеціальності 102 Хімія ОПП «Хімія»**

*ВАРІАНТ 1*

1. Розкрийте вплив фосфорних добрив на врожай і якість с-г продукції.
2. Схактеризуйте сапропель як органічне добриво.
3. До Вас звернулися за аналізом з визначення невідомого добрива. При проведенні аналізу на розпеченому вугіллі Ви відчули запах амоніаку. Реакція з дифеніламіном спричинила забарвлення розвину в сині колір. Яке це добриво? Визначте вміст Нітрогену в речовині. Розрахуйте скільки кілограмів цього добрива необхідно внести на гектар, якщо норма внесення Нітрогену становить 60 кг/га.

**Велька Яна**

------------------------------------------------

**Контрольна робота № 2 з «Агрохімії»**

**для студентів 2 курсу спеціальності 102 Хімія ОПП «Хімія»**

*ВАРІАНТ 2*

1. Поясніть взаємодію калійних добрив з ґрунтом.
2. Охарактеризуйте компост як органічне добриво.
3. До Вас звернулися за аналізом з визначення невідомого добрива. При проведенні аналізу на розпеченому вугіллі Ви відчули запах амоніаку. Додавання Барій хлориду спричинило появу молочно-білого осаду. Яке це добриво? Визначте вміст Нітрогену в речовині. Розрахуйте скільки кілограмів цього добрива необхідно внести на гектар, якщо норма внесення Нітрогену становить 60 кг/га.

**Жила Олена**

**Контрольна робота № 2 з «Агрохімії»**

**для студентів 2 курсу спеціальності 102 Хімія ОПП «Хімія»**

*ВАРІАНТ 3*

1. Розкрийте вплив застосування азотних добрив на вміст нітратів у врожаї с-г культур.
2. Охарактеризуйте гноївку як органічне добриво.
3. До Вас звернулися за аналізом з визначення невідомого добрива. При проведенні аналізу на розпеченому вугіллі Ви відчули запах амоніаку. Проведення реакції з Барій хлоридом спричинила появу каламуті, наступна реакція з Аргентум нітратом – появу білого сирнистого осаду. Яке це добриво? Визначте вміст Нітрогену в речовині. Розрахуйте скільки кілограмів цього добрива необхідно внести на гектар, якщо норма внесення Нітрогену становить 60 кг/га.

**Сторожко Мар’яна**

**Контрольна робота № 2 з «Агрохімії»**

**для студентів 2 курсу спеціальності 102 Хімія ОПП «Хімія»**

*ВАРІАНТ 4*

1. Дайте характеристику добривам, що містять Бор, Купрум, Молібден, Манган і Цинк.
2. Розкрийте способи приготування компостів.
3. До Вас звернулися за аналізом з визначення невідомого добрива. При проведенні аналізу на розпеченому вугіллі Ви не відчули запаху амоніаку. Проведення біуретової реакції спричинила появу рожево-фіолетового кольору. Яке це добриво? Визначте вміст Нітрогену в речовині. Розрахуйте скільки кілограмів цього добрива необхідно внести на гектар, якщо норма внесення Нітрогену становить 60 кг/га.

**Ульєр Людмила**

------------------------------------------------

**Контрольна робота № 2 з «Агрохімії»**

**для студентів 2 курсу спеціальності 102 Хімія ОПП «Хімія»**

*ВАРІАНТ 5*

1. Охарактеризуйте комплексні добрива.
2. Розкрийте способи використання рослин на зелене добриво.
3. До Вас звернулися за аналізом з визначення невідомого добрива. При проведенні аналізу на розпеченому вугіллі Ви відчули запах амоніаку. Проведення реакції з Барій хлоридом спричинила появу каламуті, наступна реакція з Аргентум нітратом – появу білого сирнистого осаду. Яке це добриво? Визначте вміст Нітрогену в речовині. Розрахуйте скільки кілограмів цього добрива необхідно внести на гектар, якщо норма внесення Нітрогену становить 60 кг/га.

**Токарєва Ксенія**

------------------------------------------------

**Контрольна робота № 2 з «Агрохімії»**

**для студентів 2 курсу спеціальності 102 Хімія ОПП «Хімія»**

*ВАРІАНТ 6*

1. Охарактеризуйте нітратні добрива та способи їх одержання.
2. Розкрийте значення гною в сільському господарстві.
3. До Вас звернулися за аналізом з визначення невідомого добрива. При проведенні аналізу на розпеченому вугіллі Ви не відчули запаху амоніаку. Реакція з дифеніламіном спричинила забарвлення розвину в синій колір. Подальше згоряння зразку залишило білий наліт. Яке це добриво? Визначте вміст Нітрогену в речовині. Розрахуйте скільки кілограмів цього добрива необхідно внести на гектар, якщо норма внесення Нітрогену становить 60 кг/га.

**Чеботар Владислав**

------------------------------------------------

**Контрольна робота № 2 з «Агрохімії»**

**для студентів 2 курсу спеціальності 102 Хімія ОПП «Хімія»**

*ВАРІАНТ 7*

1. Поясніть взаємодію фосфорних добрив з ґрунтом.
2. Охарактеризуйте пташиний послід як органічне добриво.
3. До Вас звернулися за аналізом з визначення невідомого добрива. При проведенні аналізу на розпеченому вугіллі Ви не відчули запаху амоніаку. Реакція з дифеніламіном спричинила забарвлення розвину в синій колір. Внесення зразку в полум’я зафарбувало його в жовтий колір. Яке це добриво? Визначте вміст Нітрогену в речовині. Розрахуйте скільки кілограмів цього добрива необхідно внести на гектар, якщо норма внесення Нітрогену становить 60 кг/га.

**Чорнобиль Артем**

------------------------------------------------

**Контрольна робота № 2 з «Агрохімії»**

**для студентів 2 курсу спеціальності 102 Хімія ОПП «Хімія»**

*ВАРІАНТ 8*

1. Дайте характеристику запасам і формам Калію в ґрунті.
2. Поясніть від чого залежить хімічний склад гною та як це впливає на врожай.
3. До Вас звернулися за аналізом з визначення невідомого добрива. При проведенні аналізу на розпеченому вугіллі Ви не відчули запаху амоніаку. Реакція з дифеніламіном спричинила забарвлення розвину в синій колір. Подальше згоряння зразку залишило білий наліт. Яке це добриво? Визначте вміст Нітрогену в речовині. Розрахуйте скільки кілограмів цього добрива необхідно внести на гектар, якщо норма внесення Нітрогену становить 60 кг/га.

**Явисенко Аліна**

-----------------------------------------------