

**Предмет: Біологія**

УРОК 34

Тема: СУЧАСНА КЛІТИННА ТЕОРІЯ. ЦИТОТЕХНОЛОПІЇ

Опрацювати запропонований матеріал тексту і дати відповіді на питання:

- 1, Які положення містить сучасна клітинна теорія?
2. Яке значення для організму мають стовбурові клітини?
- 3,.. Яке значення для людини має розвиток цитотехнологій?

**Предмет: БІОЛОГІЯ**

Урок 35.

Тема: Узагальнення знань « Клітина – цілісна система»

Дати відповіді у письмовій формі на запитання тесту:

<https://drive.google.com/open?id=1hbF-GlyUerXEqUDEuhKoK92-K4tlQvX0>

**Предмет: Інформатика**

Тема: Визначення структури бази даних.

Вивчення матеріалу за посиланням:

<https://drive.google.com/file/d/1u9NaIXJICQHLYLjw63naXcPkcgkE7Wnnh/view?usp=drivesdk>

Дати відповіді на запитання та виконати завдання в кінці конспекту.

**Предмет: "Фізика".**

Тема уроку « Застосування законів збереження в механіці »

Підручник В.Д. Сиротюк Фізика 10 клас 2018

Параграф 29, 30 31 ст. 118-123

**Предмет: "Фізика".**

Тема уроку « Розв'язування вправ, та систематизація і узагальнення знань»

Виконати тести в підручнику на ст. 127, відповіді відправити на ел. Адресу

Julia\_1208@ukr.net

**Предмет: Хімія**

Урок №26

Тема : Застосування нітратної і ортофосфатної кислот

**Уважно прочитати невеликий текст:**

Нітратну кислоту використовують для виробництва добрив, барвників, пороху та інших вибухових речовин, пластмас, штучного волокна, лікарських препаратів (стрептоцид), кіно- і фотоплівки. Вона застосовується і як сильний окисник у самозаймистих ракетних паливах.

Фосфатна кислота також використовується для виробництва добрив, а крім того — для виробництва кормових добавок, як каталізатор в органічному синтезі, для надання кислуватого смаку безалкогольним напоям

- намалювати графічні схеми застосування нітратної і ортофосфатної кислот;

- використавши матеріал параграфів №15, №18 підручника ХІМІЯ 10 кл.

Н.М.Буриська, Л.П. Величко, Ірпінь «Перун» 2005р. скласти рівняння реакцій між нітратною і ортофосфатною кислотами та гідроксидом натрію, записавши їх у повній і скороченій йонних формах;

- із наведених формул солей ортофосфатної кислоти  $\text{Na}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ ,  $\text{CaHPO}_4$ ,  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$ ,  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$ ,  $\text{CaHPO}_4$ , виписати окремо:

середні солі (фосфати), кислі солі (гідрофосфати), кислі солі дигідрофосфати.

**Предмет: Інформатика** Опрацювати матеріал за посиланням: <https://www.youtube.com/watch?v=yNHSga8z8Mk>

**Предмет: Інформатика** Опрацювати матеріал за посиланням: <https://www.youtube.com/watch?v=xYyYD98xd0>