

Розклад занять на 17.05.2022 8 клас

№ За/п	Предмет	Тема уроку	Хід уроку, завдання	Форма проведення
1	Фізична культура	Футбол	Всеукраїнський онлайн розклад. https://mon.gov.ua/ua/vseukrayinskij-rozklad (Руханка для усієї родини).	Асинхронно
2	Геометрія	Повторення теми «Розв'язання прямокутних трикутників»	Завдання для перевірки знань до §§ 18-21 ст.164	Асинхронно
3	Російська мова	Розділові знаки при відокремлених додатках	Повторити теоретичний матеріал, с.197; впр.286, 287 (письмово)	Асинхронно
4	Всесвітня історія	Китай та Японія в 16-18ст.	https://www.youtube.com/watch?v=9Kj_ga3noK4&ab_channel=MONUKRAINE , переглянути урок. опрацювати відповідний§	Асинхронно
5	Хімія	Контрольна робота № 2	Виконати контрольну роботу до 15:00	Асинхронно
6	Фізика	Самостійна робота з теми « Електричний струм у різних середовищах»	Виконати самостійну роботу в робочому зошиті (<i>дати відповіді повністю на питання і зробити рішення задач по можливості</i>)	Асинхронно
7	Креслення	Графічна робота №12, 13. Читання креслень деталей.	Переглянути http://bcpl.pto.org.ua/index.php/dopomoga/itemlist/category/346-5-4-chitannya-neskladnikh-kreslen Виконати практичну роботу.	Асинхронно

ХІМІЯ 8 КЛАС

КОНТРОЛЬНА робота. Основні класи неорганічних сполук.

1 рівень (по 0,5 б)

1. Під час нагрівання НЕ розкладається:

- А) NaOH Б) Fe(OH)₃
В) Fe(OH)₂ Г) Cu(OH)₂

2. Усі розчинні основи (луги) розміщено в ряду:

- А) NaOH, Fe(OH)₃, KOH.
- Б) LiOH, Ca(OH)₂, Cu(OH)₂.
- В) Al(OH)₃, Fe(OH)₂, NaOH.
- Г) NaOH, Ba(OH)₂, KOH.

3. З якою речовиною не взаємодіють луги:

- А) кислотами
- Б) солями
- В) кислотними оксидами
- Г) металами

4. Метилоранж в кислому середовищі стає:

- А) синім
- Б) червоним
- В) жовтим
- Г) малиновим

5. Індикатор, який у лужному середовищі проявляє синє забарвлення:

- А) метилоранж
- Б) лакмус
- В) фенолфталеїн

6. Традиційна назва CO₂:

- А) чадний газ
- Б) веселящий газ
- В) вуглекислий газ
- Г) карбон (II) оксид

2 рівень (по 1 б)

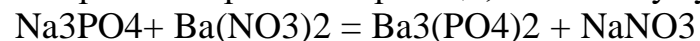
7. Які речовини будуть реагувати з хлоридною кислотою (декілька варіантів):

- А) H₂O, б) BaO В) Zn, г) HNO₃, Д) Fe(OH)₃ Е) CO₂

8. З поданого переліку речовин вписати окремо формули нерозчинних основ. Дати їм назви.

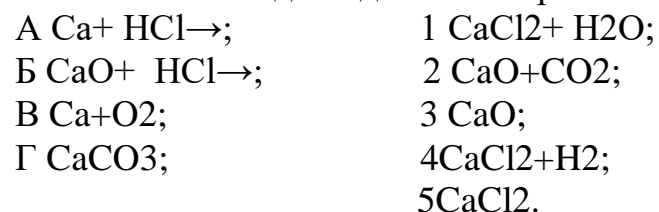
CuS, Mn(OH)₂, NaOH, CaCO₃, CuOH, H₃PO₄, Ca(OH)₂, Fe(OH)₂, KOH, HNO₃, Zn(OH)₂, Mg(NO₃)₂, Ba(OH)₂, Al(OH)₃

9. Урівняйте рівняння реакції, вкажіть суму коефіцієнтів:



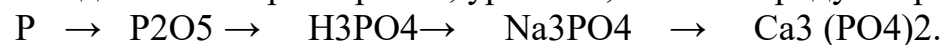
3 рівень (2 б)

10 Установіть відповідність між реагентами та продуктами реакцій:



4 рівень (по 2 б)

12. Здійснити перетворення, урівняти, назвати продукти реакції:



13. В розчині натрій карбонат масою 2,12 г. прореагував з магній хлоридом. Визначте масу осаду, що утворився.

ФІЗИКА (самостійна робота)

ЗАПИТАННЯ №1

З підвищенням температури опір металів:

- не змінюється
- збільшується
- зменшується

ЗАПИТАННЯ №2

Проходження струму у газах називається

- іонізація
- газовий розряд
- рекомбінація

ЗАПИТАННЯ №3

Носіями електричного струму у газах є:

- електрони
- електрони та дірки
- електрони та йони
- позитині та негативні йони

ЗАПИТАННЯ №4

Прикладом іскрового розряду є:

- вогні Святого Ельма
- свічення люмінесцентних ламп
- блискавка
- Полярне сяйво
- плавлення металів

ЗАПИТАННЯ №5

Для електрозварювання використовують...

- тліючий розряд
- коронний розряд
- дуговий розряд
- іскровий розряд

ЗАПИТАННЯ №6

Процес розпаду молекул електrolітів на йони внаслідок дії полярних молекул розчинника називають:

- електроліз
- електролітична дисоціація
- електроліт
- рафінування

ЗАПИТАННЯ №7

Процес виділення речовини на електроді – це:

- електроліз
- електролітична дисоціація
- електроліт
- гальванопластика

ЗАПИТАННЯ №8

Спосіб покриття виробу тонким шаром металу називають

- рафінування
- гальванопластику
- гальваностегію
- електрометалургія

ЗАПИТАННЯ №9

Електричний струм проходить через декілька ванн з розчином мідного купоросу, які з'єднанні послідовно. Де саме відкладеться більше міді?

- на ванні більших розмірів
- на ванні, де більша температура
- маса міді буде однаковою

ЗАПИТАННЯ №10

Дві послідовно з'єднані електролітичні ванни заповнені розчинами. В першій міститься сіль срібла, в другій – сіль хрому. Знайти відношення мас срібла і хрому, що виділились на катодах ванн. Електрохімічний еквівалент срібла вважати рівним $1,14 \cdot 10^{-6}$ кг/Кл, хрому $0,19 \cdot 10^{-6}$ кг/Кл.

- 1
- 2
- 0,5
- 6

ЗАПИТАННЯ №11

Носіями електричного струму у металах є:

- електрони
- електрони та дірки
- електрони та йони
- позитивні та негативні йони

ЗАПИТАННЯ №12

Тліючий розряд виникає:

- За низького атмосферного тиску та високої напруги
- За високого атмосферного тиску та високої напруги
- За низького атмосферного тиску та низької напруги
- За атмосферного тиску та великої напруги
- За атмосферного тиску та низької напруги

ЗАПИТАННЯ №13

Визначте масу срібла, що виділяється за 3 години на катоді при електролізі нітрату срібла, якщо електроліз проводиться при напрузі 3 В, а опір розчину 6 Ом ($\kappa=1,12$ мг/Кл)

Відповідь подати в грамах та округлити до сотих, не записувати одиниці вимірювань.

ЗАПИТАННЯ №14

Для сріблення годинника з площею поверхні 15 см^2 струм силою 100 мА пропускали крізь розчин солі Аргентуму протягом 4 год. Визначити товщину шару срібла на поверхні годинника.

($k = 1,12 \text{ мг/Кл}$, густина срібла 10500 кг/м^3)

- 0,00001 м
- 0,001 м
- 0,0001 м
- 0,01 м
- 0,1 м

ЗАПИТАННЯ №15

Визначте електричний заряд, що проходить крізь розчин електроліту, якщо при цьому на електроді виділяється $5,6 \text{ г}$ срібла. ($k = 1,12 \text{ мг/Кл}$).

Відповідь подати без одиниць вимірювань у кілокулонах.

КРЕСЛЕННЯ

Завдання: виконати креслення зварного з'єднання використовуючи масштаб на збільшення

Графічна робота №12

Листок №

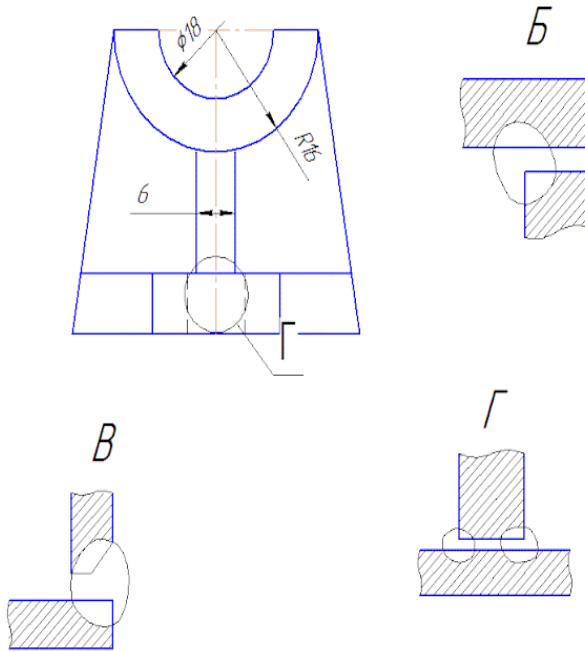
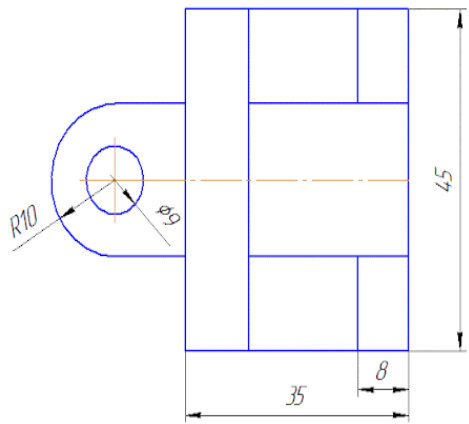
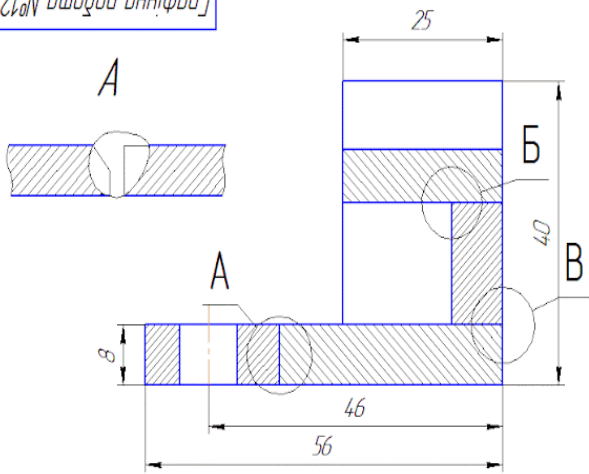
Сторінка №

Листок №

Всього сторінок

Листок №

Листок №



1. Зварні шви по ГОСТ 5264-80
2. Електроди марки 350 ГОСТ 9467-75

Графічна робота №12				Лист	Масштаб
Зварне з'єднання				1	2:1
Лист	Листів	1			
РК СНАУ					

Копіювати

Формат А3