**27.05.2020. ХІМІЯ. 11 клас**

**Підсумковий урок**

Виконати тесове завдання з теми "Роль хімії в житті суспільства"

**Завдання з вибором однієї правильної відповіді**

1.Засновник ятрохімії Т. Парацельс стверджував, що справжнє покликання

хімії - це:

а) добування золота;

б) виготовлення вибухових речовин;

в) добування кислот;

г) виготовлення ліків.

2. Природні матеріали, які використовують у виробництві промислових продуктів, називають:

а) вихідними речовинами;

б) сировиною;

в) гірськими породами;

г) корисними копалинами.

3. Композити- це:

а) газонаповнені матеріали;

б) матеріали, створені на основі кераміки;

в) матеріали, що складаються з природних полімерів;

г) матеріали, що складаються з матриці та наповнювача.

4. Для прання виробів із вовни і лавсану використовують СМЗ, які створюють у воді:

а) лужне середовище;

б) нейтральне середовище;

в) кисле середовище.

**Завдання з вибором кількох правильних відповідей**

5. Вкажіть сплави на основі міді:

а) чавун;

б) бронза;

в) дюраль;

г) латунь.

6. Хіміки відповідають за:

а) збільшення видобутку сировини;

б) раціональне використання сировини;

в) комплексну переробку сировини;

г) ліквідацію шкідливих відходів.

7. Найбільшими забруднювачами навколишнього середовища є:

а) хімічна промисловість;

б) теплоелектростанції;

в) транспорт;

г) кольорова металургія.

8. Поповнення паливних ресурсів у майбутньому буде здійснюватися за рахунок:

а) збільшення видобутку нафти і газу;

б) раціональної переробки вугілля;

в) розвитку водневої енергетики;

г) розвитку біо- та геліоенергетики.

9.  Назвіть волокна які здатні електризуватися:

а) льняні;

б) ацетатні;

в) вовняні;

г) бавовняні.

10. Хімізація- це використання у виробництві та у побуті:

а) хімічного посуду;

б) хімічних процесів;

в) різноманітних речовин і матеріалів;

г) хімічних методів аналізу.

**Завдання на встановлення відповідності.**

11. Установіть відповідність: хімічний процес- екологічна проблема

|  |  |
| --- | --- |
| а) Утворення оксидів Сульфуру та Нітрогену внаслідок роботи ТЕЦ, двигунів тощо.  б) Реакція антропогенного Хлору з озоном.  в) Підвищення концентрації CO2у повітрі внаслідок спалювання палива.  г) Хімічні перетворення фосфатів, які містилися у СМЗ і потрапили зі стічними водами до водойм. | 1. Озонові дірки.  2. Парниковий ефект.  3. Загибель гідробіонтів.  4. Кислотні дощі. |