ФИО учителя Калинкина Нина Валентиновна

Технологическая карта фрагмента урока химии (8 класс)

Тема урока: Строение электронных оболочек атомов.

Цели урока: создать условия для формирования систе­мных знаний о строении атомов химических элементов.

Задачи урока:

образовательные – продолжить формирование понятий «планетарная модель атома», «протон», «нейтрон», «электрон»; сформировать понятия «энергетический уровень», «орбиталь»;

развивающие – способствовать развитию критического мышления, познавательного интереса к устройству окружающего мира посредством достижений науки и техники, умений извлекать информацию из различных источников;

воспитательные – воспитание ответственного отношения к результатам собственного труда, экологического мышления, гордости за достижения отечественной науки.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Этап урока | Образовательная задача этапа урока | Методы и приемы работы | Деятельность учителя | Деятельность учащегося | Формаорганизацииучебнойдеятельности(Ф-фронтальная, И-индивидуальная,П-парная, Г-групповая) | Дидактический контент (ссылка и скриншот) | Описание контента | Планируемые результаты |
| предметные | Метапредметные(П-познавательные,Р - регулятивные, К- коммуникативные) | личностные |
| Первичное усвоение новых знаний (решение проблемы) | Сформировать представление о строении электронных оболочек атомов ХЭ, распределении электронов по энергетическим уровням и подуровням | Прием «Знаете ли вы…»Смысловое чтение + работа с контентом | Постановка проблемы: каким зарядом обладают электроны?. - Что происходит с одноименно заряженным частицами?Все верно. Но как тогда существуют многоэлектронные атомы? (проблема)КонсультацияКонтролирует правильность  | Отвечают на вопрос: электроны имеют отрицательный заряд.- Они отталкиваются (из курса физики)Создают алгоритм решения проблемы;Анализируют текст учебника, сопоставляют с 3D – моделями атомов контента, формулируют понятия «энергетический уровень», «орбиталь», делают выводы о физическом смысле номера периода в ПСХЭ Д.И.Менделеева | ФП – ноутбук с контентом на пару обучающихсяИ - (смысловое чтение)П | <https://artsexperiments.withgoogle.com/periodic-table/>  | Интерактивная Периодическая система Д.И. Менделеева с анимированными 3 D – моделями атомов химических элементов  | Определяют понятия «энергетический уровень», «орбиталь», «форма орбитали», «завершенный (незавершенный) энергетический уровень», определять закономерность взаимосвязи номера периода (группы) и распределения электронов в атоме, | М – выявляют причинно -следственные связи; Анализируют и систематизируют информацию; Формулируют выводыП – через смысловое чтение самостоятельно выбирают информацию, интерпритируют текст в графическую модель атома, рисунок , схему (по собственному выбору) Р – обучающийся самостоятельно ставит цель, выбирает пути достижения цели, выбирать наиболее эффективные источники информации (печатная или интерактивная форма ПСХЭ)К – включают в словарный запас химические термины, грамотно формулируют аргументы и выводы, уважительно относятся к собственному и стороннему мнению | Осознают значение труда Д.И. Менлелеева для науки, гордость за достижения отечественных ученых, осознают необходимость широкого кругозора в современном мире, применяют знания и навыки из других областей (физика, информатика) |