

Технологическая карта урока химии

Тема «Реакции ионного обмена»

9 класс

25.10.2018

Л.Л.Хильман

Учитель химии

МОУ «СОШ №2» г. Коряжма

Первая квалификационная категория

1. Тип урока: урок изучения нового материала
2. Что должен знать обучающийся:
 - ✓ понятие «Реакция ионного обмена»
 - ✓ правила написания реакции ионного обмена и условия протекания реакций между электролитами да конца
3. Что должен уметь обучающийся:
 - ✓ составлять уравнения ионного обмена в молекулярном, полном ионном и сокращённом ионном виде
 - ✓ уметь определять признак химической реакции
4. Развитие универсальных учебных действий:
 - ✓ Личностные: развивать познавательный интерес к изучаемому предмету, навыков сотрудничества с учителем и сверстниками в разных учебных ситуациях
 - ✓ Регулятивные: дополнять и уточнять высказывания в соответствии с целевой установкой, уметь использовать практическую работу для доказательства выдвигаемых гипотез, описывать результаты работы,
 - ✓ Познавательные: осуществлять сравнение и классификацию химических веществ, анализировать полученную информацию, устанавливать причинно-следственные связи.работать с текстом из различныхисточников
 - ✓ Коммуникативные: работать в парах, вести диалог, выражать свои мысли с достаточной полнотой и точностью
5. Структура урока

| Этапы | Дидактические задачи | Показатели реального результата решения задач |
|--|---|--|
| 1. Организация начала занятия | Подготовка учащихся к работе на занятии | Полная готовность класса и оборудования, быстрое включение учащихся в деловой ритм |
| 2. Контроль и проверка знаний | Выявление качества и уровня овладения знаниями и способами действий, обеспечение их коррекций | |
| 3. Подготовка к основному этапу | Обеспечение мотивации и принятие учащимися цели учебной деятельности, актуализация опорных знаний и умений | Готовность учащихся к активной учебно-познавательной деятельности на основе опорных знаний |
| 4. Усвоение новых знаний и способов действий | Обеспечение восприятия, осмысления и первичного запоминания знаний и способов действий, связей и отношений в объекте изучения | Активные действия учащихся с объектом изучения, максимальное использование самостоятельности в добывании знаний и овладении способами действий |
| 5. Первичная проверка понимания | Установление правильности и осознанности усвоения нового учебного материала; выявление пробелов, неверных | Усвоение сущности усваиваемых знаний и способов действий на репродуктивном уровне. |

| | | |
|---|---|--|
| | представлений и их коррекция | Ликвидация типичных ошибок и неверных представлений учащихся |
| 6. Закрепление знаний и способов действий | Обеспечение усвоения новых знаний и способов действия на уровне применения в изменённой ситуации | Самостоятельное выполнение заданий, требующих применения знаний в знакомой и изменённой ситуации |
| 7. Подведение итогов урока | Дать анализ и оценку успешности достижения цели и наметить перспективу следующей работы | Адекватность самооценки учащегося оценки учителя. Получение учащимися информации о реальных результатах учения |
| 8. Рефлексия | Мобилизация учащихся на рефлексию своего поведения. Усвоение принципов саморегуляции и сотрудничества | Открытость учащихся в осмыслении своих действий и самооценке. |
| 9. Информация о домашнем задании, инструктаж о его выполнении | Обеспечение понимания цели, содержания способов выполнения домашнего задания. | Реализация необходимых условий для успешного выполнения задания всеми учащимися в соответствии с актуальным уровнем развития |

6. Формы организации познавательной деятельности: индивидуальная, парная, общеклассная
7. Методы обучения: репродуктивный, наглядно-образный, частично-поисковый
8. Реактивы и оборудование: сульфат натрия, хлорид бария, гидроксид натрия, соляная кислота, карбонат калия, фенолфталеин, хлорид калия, пробирки
9. Демонстрационный материал: Компьютер, проектор, презентация «Реакции ионного обмена», инструкция по выполнению лабораторного опыта,
10. Контроль: сочетание контроля учителя, само- и взаимоконтроля