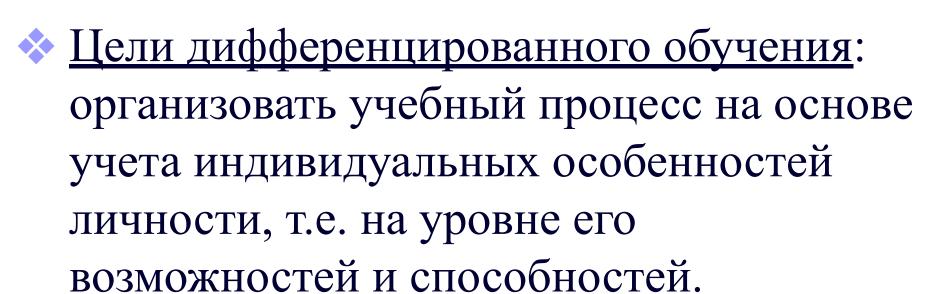
Подходы к отбору методического материала с учётом дифференцированного обучения на уроках химии.

Лукьянова Анастасия Николаевна Учитель химии, МБОУ СОШ №10 Дифференцированное обучение создает условия для максимального развития детей с разным уровнем способностей: для реабилитации отстающих и для продвинутого обучения тех, кто способен учиться с опережением. Этот вывод – не дань моде, а жизнь, доказавшая, что люди всё-таки рождаются разными.



Основная задача: увидеть индивидуальность ученика и сохранить ее, помочь ребенку поверить в свои силы, обеспечить его максимальное развитие.

❖ Проблемы:

повышению эффективности обучения и развитию личности каждого ученика препятствует: преобладание объяснительноиллюстративного способа обучения; фронтальные формы обучения; низкий уровень познавательной самостоятельности учащихся; низкий уровень мотивации учения.

ИНДИВИДУАЛЬНЫЕ РАЗЛИЧИЯ УЧАЩИХСЯ

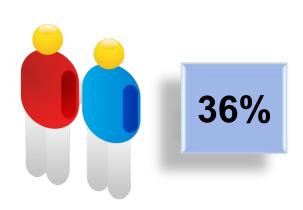
✔ Различный уровень усвоения знаний (затрачивают различный объем времени на усвоение нового)

Различия в типах мышления (практически действенное мышление, наглядно - образное, словесно-логическое.)

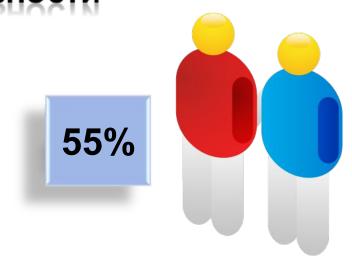
Уровень обучаемости (высокая, средняя и низкая)

Уровень работоспособности

ИНДИВИДУАЛЬНЫЕ РАЗЛИЧИЯ УЧАЩИХСЯ ПО УРОВНЮ РАБОТОСПОСОБНОСТИ



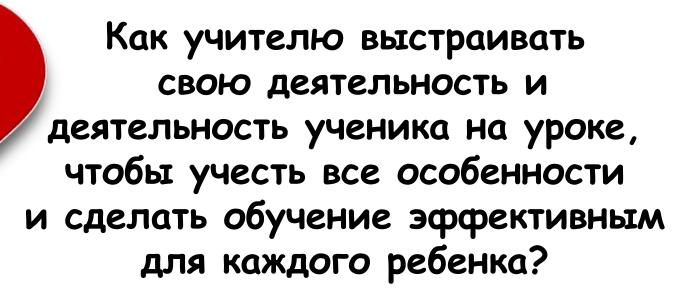
С высокой работоспособностью



Со средней работоспособностью



С низкой работоспособностью



Как одновременно обучать всех, но по-разному?

ЭЛЕМЕНТЫ ИНДИВИДУАЛЬНОЙ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ УЧЕНИКА

- ✓ собственная мотивация деятельности (зачем я это делаю?),
- ✓ постановка личной цели (предвосхищающий результат),
- ✓ личный план деятельности,
- ✓ реализация плана,
- ✓ рефлексия (осознание своей деятельности),
- ✓ корректировка или переопределение целей.

І этап

Первичное структурирование содержания

Выделить стержневые линии целого курса и затем по каждой линии для каждого класса выделить TO содержание, будет которое обеспечивать развитие представлений по рассматриваемой ЛИНИИ

1-й вариант

Стержневые линии Класс	Основные понятия	Уравнения	Формально- оперативная	Расчетно- вычислительная
8 класс	✓ простые и сложные вещества, ✓ валентность, ✓ основные классы неорганических соединений	составление уравнений реакций на основе валентности и зависимости свойств реагирующих веществ	закон (✓ количество вещества, ✓ молярная масса, ✓ массовая доля, ✓ тепловой эффект
9 класс	✓ электролит, ✓ группы сходных элементов	составление уравнений реакций на основе теории электролитиче ской диссоциации	✓ периодический закон, ✓ теория электролитическ ой диссоциации,	 Вычисление массы продукта реакции, если одно из исходных веществ дано в избытке, выход продукта реакции по сравнению с теоретическим

І этап

Первичное структурирование содержания

Выделить стержневые линии целого курса и затем по каждой линии для каждого класса выделить TO содержание, будет которое обеспечивать развитие представлений по рассматриваемой ЛИНИИ

2-й вариант

Тема	8 класс	9 класс	10 класс	11 класс

матрица

«Минимум содержания образования по химии»

II этап

Создание разноуровневой программы

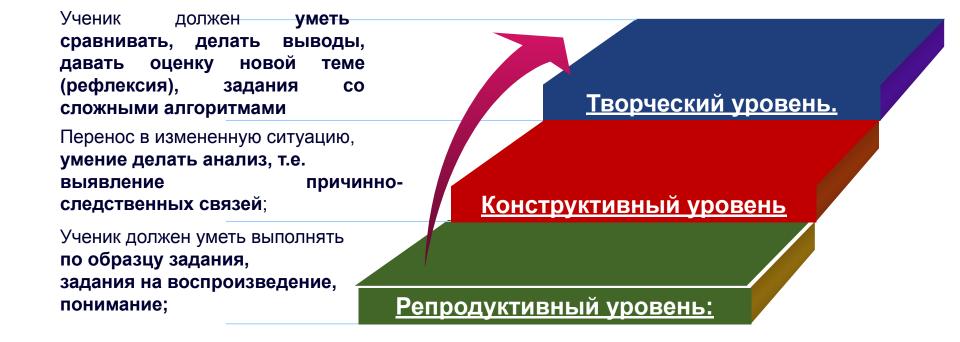
Выбрать крупную тему или раздел, разбить на теоретическую и практическую части, в зависимости от их объема распределить часы и изучать раздельно

Теоретическая часть	Практическая часть (развитие индивидуальных способностей детей на практическом уровне)	
Прохождение		
теоретической части 🕡	Базис	
темы быстро,		
компактно и	основные умения ученика на первом уровне	
создавать	/	
целостное	пути перехода на более высокие уровни	
представление о		
теме.		
Закрепление:		
задания на базисном	Уровневая контрольная работа	
уровне		

III этап

Подготовка учебного занятия

Выделить интегрирующие дидактические **цели на трех уровнях для каждого учебного занятия** и отобрать содержание



СИСТЕМА ЦЕЛЕЙ ПРИ ДИФФЕРЕНЦИРОВАННОМ ОБУЧЕНИИ



виды деятельности

Репродуктивная деятельность

(Ребенок выполняет работу по образцу)

Виды помощи:

- свертывание информации,
- объяснение на языке детей (в т.ч. консультанты)
- ориентация на другие каналы восприятия,
- опорные таблицы, схемы,
- работа по готовому алгоритму, комментированное выполнение заданий,
- работа со справочной литературой,
- работа с опорой на готовый образец

Целеполагание:

- сформировать понятие,
- -научиться узнавать...,

Личностная установка:

- Что я делаю?
- Что необходимо делать?
 - Как сделать?

Результат:

решение типовых задач по образцу, алгоритму.

Оценка: «3»

виды деятельности

Конструктивная деятельность

(Выполнение операций частично-поискового характера

Целеполагание:

- знать классификацию,
- уметь определять вид,

Личностная установка:

- Что я делаю?
- Что необходимо делать?
- Как сделать?
- Какие есть варианты?

Результат: выполнение нетипичных заданий по алгоритму.

Оценка: «4»

виды деятельности

Творческая деятельность

(Выполнение действий и операций, основанных на абстракции)

Целеполагание:

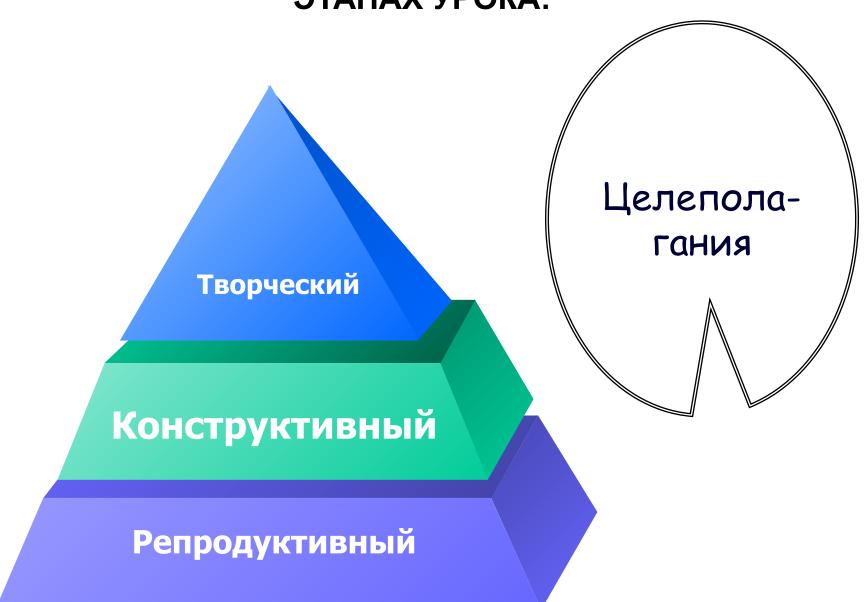
– научиться конструировать ...по схеме,

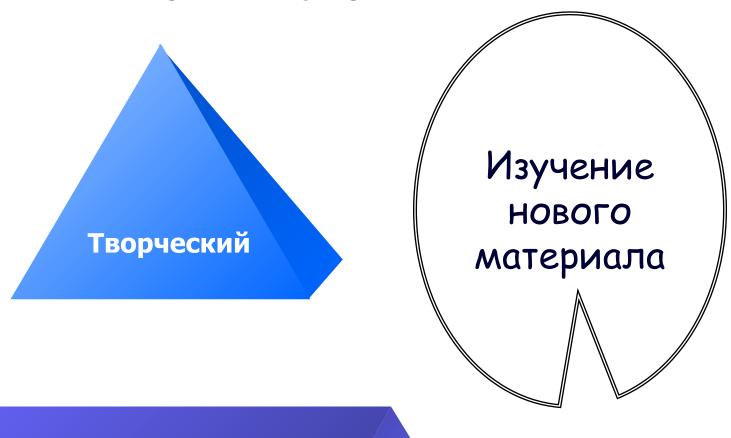
Личностная установка:

Что надо сделать новое (создать, придумать)?

Результат: продуктивная самостоятельная деятельность в нестандартной ситуации

Оценка: «5»





Репродуктивный

Закрепление

Конструктивный

Репродуктивный



Творческий

Конструктивный

Репродуктивный

Домашнее задание

Сделайте выводы о реакциях и запишите уравнения реакций в полном ионном и сокращенном виде.

1.Продемонстрировать свойства, определяемые

наличием ионов водорода на примере кислот:

І вар.: серной кислотой,

II вар.: соляной кислотой,

III вар.: азотной кислотой.

Взаимодействие с металлами.

I вар. Магний, II вар. Алюминий, III вар. Цинк.

Взаимодействие с оксидами металлов.

Взаимодействие с основаниями.

- 2. Свойства, определяемые наличием кислотных остатков. Качественные реакции.
- I вар.: к раствору серной кислоты прилили раствор сульфата бария;
- II вар.: к раствору соляной кислоты прилили раствор нитрата серебра;
- III вар.: к раствору ортофосфорной кислоты прилили раствор хлорида алюминия.
 - Сделайте выводы о реакциях и запишите уравнения реакций в полном ионном и сокращенном виде.

3. Охарактеризовать свойства кислот, обусловленные свойствами молекул, такими как сила кислоты, прочность молекулы, летучесть.

Взаимодействие карбоната кальция с

I вар.: соляной кислотой,

II вар.: азотной кислотой,

III вар.: серной кислотой.

Сделайте выводы о реакциях и запишите уравнения реакций в полном ионном и сокращенном виде.

- ❖ Анализ результатов исследования позволяет сделать вывод, что повышению качества и результативности учебного процесса будут способствовать более широкое использование дифференцированного обучения:
- ❖ использование разноуровневых заданий при даче домашнего задания, включение проверочных заданий различных по форме и содержанию информации в виде таблиц, графиков и диаграмм, учет знаний, которые учащихся получают вне школы из различных источников;

- использование заданий, проверяющих различные виды деятельности, с преобладанием заданий на применение знаний для объяснения природных явлений;
- усиление внимания к выявлению ошибочных представлений учащихся, установлению причин их возникновения и разработке корректирующих методик;
- ❖ расширение интеграции естественнонаучных знаний, полученных при изучении различных предметов, и разработка единых подходов к формированию основных естественнонаучных понятий, изучаемых в различных курсах;

❖ изменение акцентов в учебной деятельности учащихся: более широкое использование в обучении видов деятельности, направленных на интеллектуальное развитие учащихся за счет уменьшения доли репродуктивной деятельности.

- Спасибо за внимание!