

СОЗДАНИЕ ПРЕЗЕНТАЦИИ.



СОДЕРЖАНИЕ

- ▣ **Что такое презентация?**
- ▣ **Зачем создаются презентации?**
- ▣ **Какие требования предъявляются к презентации?**
- ▣ **Как можно использовать презентации в обучении?**
- ▣ **Каковы этапы создания презентации?**
- ▣ **Как разработать презентацию?**



ЧТО ТАКОЕ ПРЕЗЕНТАЦИЯ?

- ▣ **Презентация- это совокупность слайдов, сменяющих друг друга. На слайдах может быть представлен текст, графика (статическая и анимационная), аудио, видео.**



ЧТО ТАКОЕ ПРЕЗЕНТАЦИЯ?

ПРИМЕР ПРЕЗЕНТАЦИИ : «ХИМИЯ ВОКРУГ НАС».

ПРЕЗЕНТАЦИЯ ПО ХИМИИ НА ТЕМУ: "Химия вокруг нас"

Посмотрите вокруг! Все, что мы видим от элементарной соли до прекрасного голубого неба над головой можно рассмотреть с другой точки зрения – с точки зрения элементарной науки химии. Да, да, предметы, которыми мы окружены, которые видим каждый день, не задумываясь о том, что они из себя представляют, могут быть очень удивительны и необычны для химика.

История стекла

История стекла уходит в глубокую древность. Известно, что в Египте и Месопотамии его умели делать уже 6000 лет назад. Божество, стекло назвали изготавливать все же позже, чем первые керамические изделия, так как для его производства требовались более высокие температуры, чем для обжига глины. Если для производства керамических изделий было достаточно только глины, то в состав стекла необходимо минимум три компонента.

В стеклоделии применяют только самые чистые разновидности кварцевого песка, в который обычно добавляют известняк (например 2-4 %). Особенно нежелательно присутствие железа, которое дает в конечном результате (дождевые капли %) окраску стекла в желтый цвет. Для и после удаления солей (натрия) по составу стекла при более низкой температуре (до 200-250°C). Такой процесс будет иметь много мелких пузырьков, которые при нагревании в расплаве легко выйдут наружу. Для получения прозрачного стекла необходимо использовать для производства только высокоочищенный кварц. В состав стекла необходимо минимум три компонента.

Наша пицца

БЕЛКИ
ЖИРЫ
ВИТАМИНЫ

Дом, в котором мы живем.

бетон, железобетон, стекло, металл
краска, обои, линолеум, ламинат
пластик, керамика, металл
дерево, металл, пластик, керамика

1

2

3

4

5

6

Химические элементы в организме человека

Многие химические элементы участвуют в биохимических процессах. Например, кальций необходим для построения костной ткани, железо – для переноса кислорода гемоглобином, йод – для синтеза гормонов щитовидной железы.

Химические волокна

Химические волокна делятся на искусственные и синтетические. Искусственные волокна изготавливают из природных высокомолекулярных соединений, в основном из целлюлозы. Синтетические волокна изготавливают из синтетических высокомолекулярных соединений.

Искусственный шелк

Вискоза
Акрил

Бытовая техника

Пылесосы
Микроволновки
Сплит-системы
Стиральные машины
Холодильники

Мыло и моющие средства

Мыло было известно человеку до нашей эры. Историки считают, что мыло было изобретено в Китае. Самые древние письменные упоминания о мыле в египетских папирусах относятся к древнему царству и относятся к 27 веку до нашей эры. Мыло изготавливали из растительных масел животного происхождения. Точнее говоря о способе приготовления мыла описывали в древних источниках. Мыло тогда делали из жира и щелочи. Мыло получали с помощью реакции щелочного гидролиза жиров. Мыло для стирки тканей изготавливали, добавляя в него различные добавки. Мыло было известно до нашей эры. Самые древние упоминания о мыле относятся к 27 веку до нашей эры.

И, конечно, транспорт.

Искусственные металлы
Металлы
Керосин
Бензин
Дизельное топливо
Лазерная краска

7

8

9

10

11

12

Крылатая химия

Алюминий
Титан
Магний
и др. металлы

Электрическая лампочка

Лампочка состоит из стального баллона, в котором вакуум, а также из вольфрамовой нити накала. Вольфрам имеет самую высокую температуру плавления среди металлов. Он не плавится при температуре до 3410°C. Кроме высокой температуры вольфрам обладает еще и другими важными свойствами – высокой прочностью и устойчивостью к окислению. Вольфрам имеет самую высокую температуру плавления среди металлов – 3410°C. Кроме высокой температуры вольфрам обладает еще и другими важными свойствами – высокой прочностью и устойчивостью к окислению.

Химический состав звезд

По мере повышения температуры состав звезд способен изменяться в сторону увеличения содержания кислорода. Состав звезд зависит от температуры. Состав звезд зависит от температуры. Состав звезд зависит от температуры. Состав звезд зависит от температуры.

13

14

15



ЗАЧЕМ СОЗДАЮТСЯ ПРЕЗЕНТАЦИИ?

- ▣ Презентация создается для сопровождения устного сообщения;
- ▣ Она содержит основные положения сообщения, помогающие уяснить ее смысл;
- ▣ Внимание аудитории фиксируется на предмете разговора, проблеме доклада (выступления);
- ▣ Аудитории легче сосредоточиться, если ее внимание рассеялось;
- ▣ Улучшается возможность ведения записей;
- ▣ Исключаются ошибки, возможность неправильного понимания;
- ▣ Запоминание улучшается примерно в 5 раз;
- ▣ Экономится время на воспроизведение материала.



КАКИЕ ТРЕБОВАНИЯ ПРЕДЪЯВЛЯЮТСЯ К ПРЕЗЕНТАЦИИ?

- ▣ **Все слайды должны быть выдержаны в едином стиле.**

Избегайте стиля и фоновой графики, которые будут отвлекать от самой презентации.

- ▣ **Предпочтительно горизонтальное расположение страниц.**

Помните! Часто верхняя и нижняя часть слайда плохо отображаются на экране, поэтому там не должна располагаться важная часть информации.

- ▣ **Необходимо определить стиль (шрифт и способ представления той информации, которая будет повторяться от слайда к слайду).**

Наиболее важная информация (например, выводы, определения, правила и др.) должна быть представлена более крупным и выделенным шрифтом (например, жирный шрифт 24 размера).

Основной текст должен быть, как минимум, 18 размера.



КАКИЕ ТРЕБОВАНИЯ ПРЕДЪЯВЛЯЮТСЯ К ПРЕЗЕНТАЦИИ?

- ❑ **Не стоит заполнять один слайд слишком большим объемом информации.**
Люди могут одновременно запомнить не более трех фактов, выводов, определений.
- ❑ **Нужно позаботиться о хорошем структурировании информации на слайде.**
- ❑ **Несущественная информация должна располагаться внизу страницы. Такая информация не является принципиальной для понимания излагаемого материала и не должна отвлекать внимание аудитории от главного.**



КАК МОЖНО ИСПОЛЬЗОВАТЬ ПРЕЗЕНТАЦИИ В ОБУЧЕНИИ?

- ▣ **Проведение презентаций при объяснении нового материала или обобщении пройденного материала.**
- ▣ **Наглядная демонстрация процессов.**
- ▣ **Представление результатов самостоятельной или проектной работы учащихся.**
- ▣ **Совместное изучение источников материалов и создание общей презентации.**



Shhh
Softec



КАКОВЫ ЭТАПЫ СОЗДАНИЯ ПРЕЗЕНТАЦИИ?

- ▣ **Определение цели использования презентации.**
- ▣ **Определение содержания (план).**
- ▣ **Разработка структуры (распределение содержания по слайдам).**
- ▣ **Выбор оформления.**
- ▣ **Разработка презентации.**



ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЦЕЛИ ИСПОЛЬЗОВАНИЯ ПРЕЗЕНТАЦИИ.

Для кого создается презентация

- Для учеников.
- Для коллег
- Для родителей. и т.д.

Какова ее роль

- Демонстрация изображений.
- Акцентирование внимания на основных, ключевых понятиях выступления (урока, мероприятия).



ОПРЕДЕЛЕНИЕ СОДЕРЖАНИЯ (ПЛАН).

- Название презентации.
- Автор.
- Краткое описание целей и задач, которые решаем с помощью этой презентации.
- Проблема.
- Основные вопросы (учебной темы, мероприятия, и т. д.)
- Основные этапы изучения, исследования, работы.
- Результаты, в том числе предполагаемые.
Информационные ресурсы.



РАЗРАБОТКА ПРЕЗЕНТАЦИИ.

- **Запуск PowerPoint**
Пуск\Программы\PowerPoint
- **Создать первый слайд: вписать в поле заполнения заголовков название презентации, а подзаголовков – комментарии, разъяснение, и т.д.**
- **Вставить следующий слайд. Внести на него информацию согласно разработанного содержания и структуры.**

