

# Исследовательская работа на тему “Почему я не должен изучать химию”

Проект подготовил  
ученик 9а класса  
Артем Веселков

# Тезисы

1. Преподаватель
2. Применение химии в современном мире

# Преподаватель

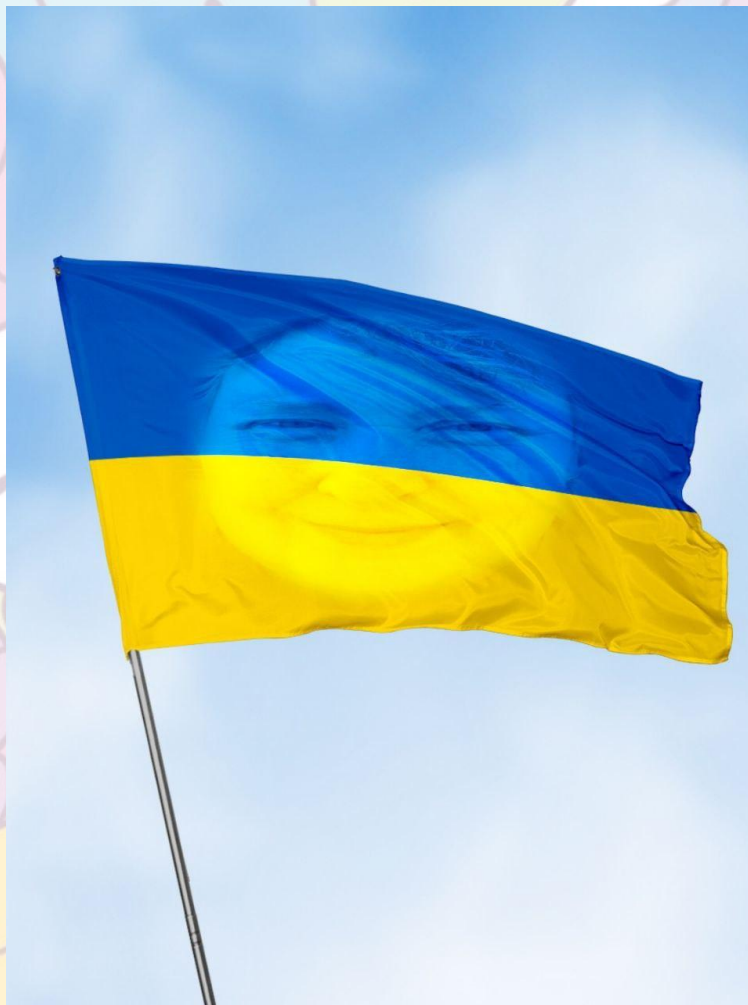
В этой подборке я приведу аргументы, почему я не должен изучать химию с данным препо попу давателем



Крушение боевого самолета Су-34 на жилой дом в  
Ейске и его катапультировавшийся пилот



Президент и главнокомандующий войск Украины,  
ответственный за геноцид жителей Донецкой и  
Луганской области



Государственный флаг Украины, т.е. страны,  
которая составляет военную угрозу для нашего  
государства



Талибы - исламистское радикальное религиозно-политическое террористическое движение, запрещённое во многих странах мира, которое произвело вооруженный захват власти в Афганистане в 2021 году



11 сентября 2001 года в США боевики террористической организации "Аль-Каида" захватили четыре пассажирских самолета, направив два из них на Башни Близнецы





Лидер нацисткой  
партии Германии



Встреча лидеров радикальных  
партий Италии и Германии,  
ответственных за геноцид народов  
Европы в 1939-1945 года



Вывоз трупов из немецкого концлагеря  
“Майданек” на сжигание

# Применение химии в современном мире

В этой подборке я приведу аргументы, почему я не должен изучать химию из-за её практического применения в современном мире

# Взрывчатые вещества

программа химии 10 класс

поиск   картинки   видео   ка

Товары   HD Обои   Лица

**Нитрование.** Нитрование проводят с использованием азотной кислоты, а не чистого азота. Во-первых, ацетилирование снижает реакционную способность кольца. Реакционноспособное кольцо ароматического амина крайне чувствительно к окислению. В обычных условиях нитрования значительное количество амина превращается в смолистые продукты окисления. Во-вторых, из свободного амина получается смесь, содержащая 1/3 *para*- (ориентант – NH<sub>2</sub>) и 2/3 *meta*-продуктов замещения (ориентант – NH<sub>2</sub><sup>δ+</sup>). Ацетилированный амин гладко нитруется главным образом в *para*-положение.

Химически  
Для алканов характерны:  
I. Замещения  
- Галогенирование  
- Нитрование  
II. Окисление  
- Горение  
- Каталитическое окисление

MyShared

## Получение и производство

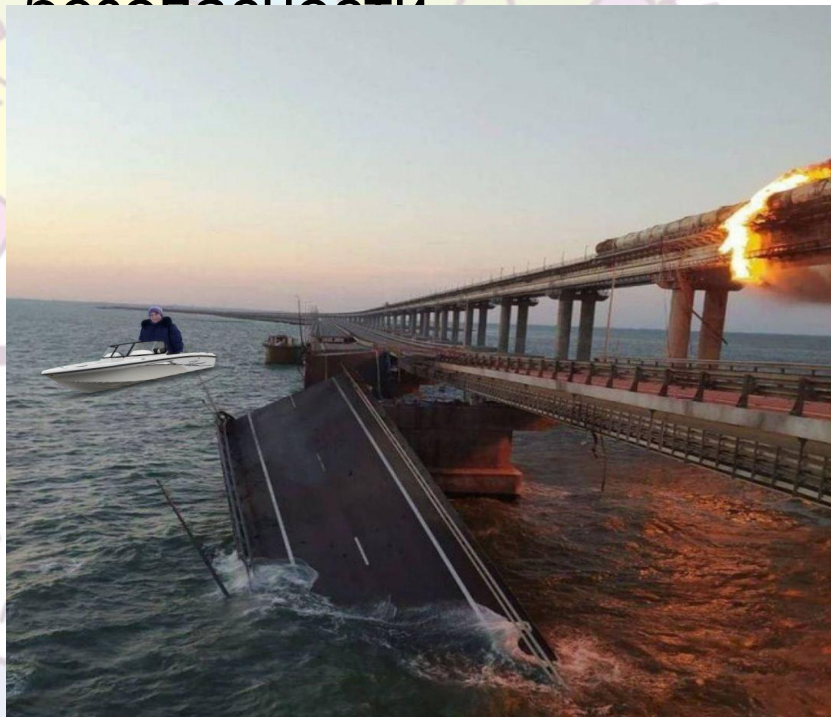
Первый этап: нитрование толуола смесью

Тринитротолуол (2,4,6-тринитротолуол, 2,4,6-тринитрометилбензол, тротил, тол, TNT) — одно из наиболее распространённых взрывчатых веществ.

В программе 10 класса проходит такое свойство алкенов, как нитрование, а как известно таким способом получается тротил. Именно этим веществом был подорван Крымский мост.

# Почему же это является поводом в принципе запретить химию?

Подрыв Крымского моста 8 октября 2022 являлся крупным террористическим актом, в результате которого погибли 3 человека и были повреждены важные составляющие инфраструктуры, что можно расценивать как нарушение национальной и государственной безопасности.



Несколько фотографий из официальных СМИ

# Спасибо за внимание!

Применение алкенов		
Свойство	Уравнение	Применение
1. Полимеризация	$n\text{CH}_2=\text{CH}_2 \rightarrow (-\text{CH}_2-\text{CH}_2-)_n$ полиэтилен	Производство пластмасс.
2. Алкилирование	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \rightarrow$ $\rightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ пентан	В качестве моторного топлива.
3. Галогенирование и гидрогалогенирование	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CH}_2\text{Cl}-\text{CH}_2\text{Cl}$ дихлорэтан	Растворитель.
	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_2\text{Cl}$ хлорэтан	Местная анестезия, растворитель, в с/х для обеззараживания зернохранилищ.
4. Гидратация	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_2\text{OH}$ этиловый спирт	Растворитель, в медицине, в производстве синтетического каучука.
5. Окисление [O] р-ром $\text{KMnO}_4$	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + [\text{O}] + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_2-\text{CH}_2$ $\text{OH OH}$	Получение антифризов, тормозных жидкостей, в производстве пластмасс.
6. Особые свойства этилена - регулятор роста растений	$\text{Cl} \begin{array}{c} \vdots \\ \vdots \end{array} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \begin{array}{c} \vdots \\ \vdots \end{array} \text{P}=\text{O} \begin{array}{c} \text{OH} \\ \vdots \\ \text{OH} \end{array} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$ $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{HCl} + \text{H}_3\text{PO}_4$	Препарат "этрел" (1946г. М.И.Кабачник и Г.А.Российская) попадая в растение, разлагается с выделением этилена, ускоряет созревание плодов.