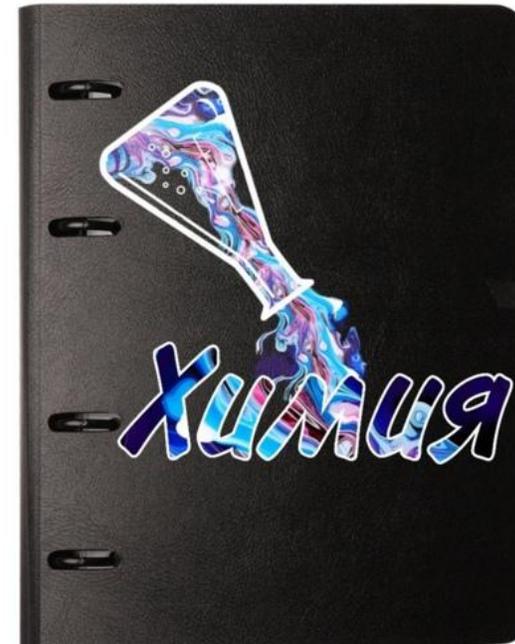




Тетрадь по химии

Команда:

1. *Линник Светлана Дмитриевна*
2. *Орлова Елизавета Сергеевна*
3. *Салиева Диана Гудратовна*
4. *Островский Дмитрий
Витальевич*
5. *Онучин Никита Сергеевич*
6. *Екимова Татьяна Николаевна*

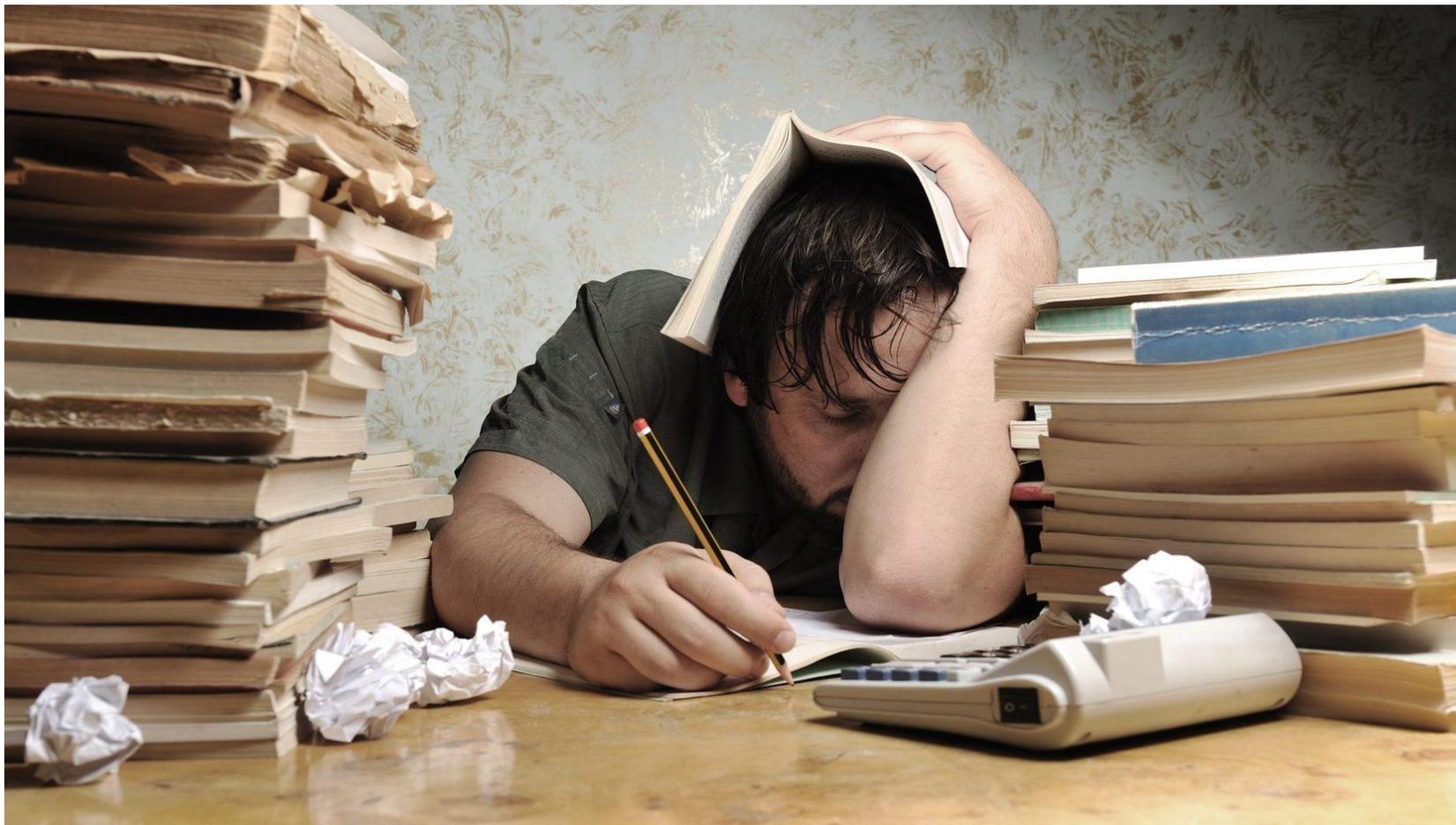


**Модератор: Смирнова
Валерия Ильдаровна**



ИНСТИТУТ ХИМИИ И ЭКОЛОГИИ
ВЯТСКОГО ГОСУДАРСТВЕННОГО
УНИВЕРСИТЕТА

Актуальность идеи



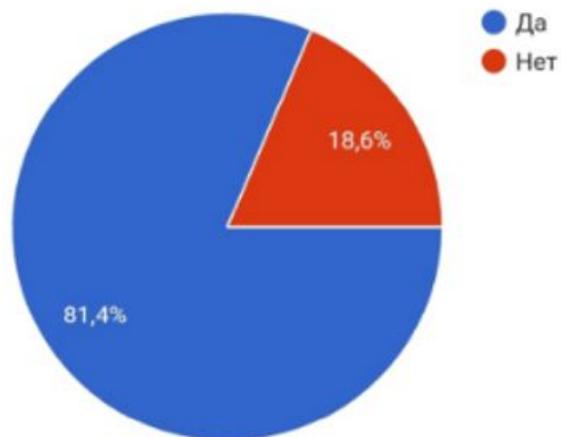


Предлагаемое решение (Продукт)

Проведенный опрос показал, что у большинства студентов трудности возникают именно с химией. И им нужна хотя бы минимальная помощь в освоении.

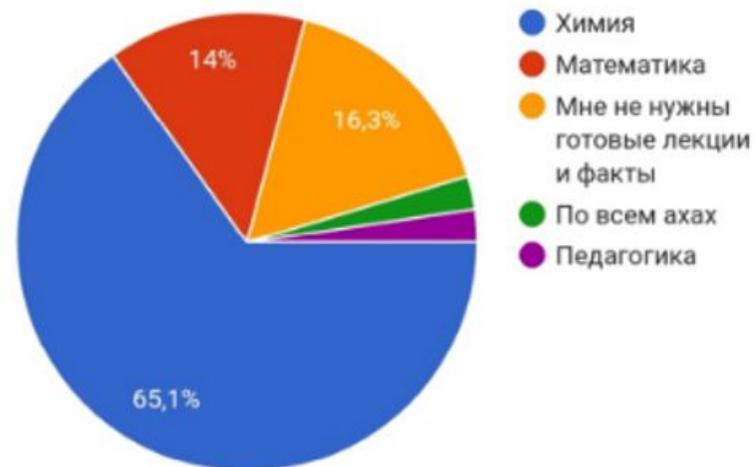
Будь вы на 1 курсе, хотели бы увидеть в тетради интересные факты от преподавателей?

43 ответа



Если да, то по какому предмету?

43 ответа





Перспектива коммерциализации

Если ты картавый химик, то даже никотинамидадениндинуклеотидфосфат пустяк по сравнению с разложением тетрахлорида хрома на хлор и трихлорид хрома.

Периодическая система элементов

Атомная масса = 1,00794
Электроотр. = 2,20
Конфиг. = 1s¹
T_{пл} = 14 K -259 °C
T_{кип} = 20 K -253 °C

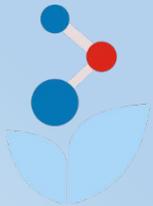
Изменить окраску цветов можно, если опустить их корни в нашатырный спирт.

ТАБЛИЦА РАСТВОРИМОСТИ КИСЛОТ, СОЛЕЙ И ОСНОВАНИЙ В ВОДЕ

АНИОНЫ	КАТИОНЫ															H ⁺	
	K ⁺	Na ⁺	Ba ²⁺	Ca ²⁺	NH ₄ ⁺	Ag ⁺	Mg ²⁺	Pb ²⁺	Mn ²⁺	Fe ²⁺	Zn ²⁺	Cu ²⁺	Hg ²⁺	Al ³⁺	Cr ³⁺		Fe ³⁺
I ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Н	Р	Н	Р	Р	Р	—	Н	Р	Р	—	Р
Br ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Н	Р	М	Р	Р	Р	Р	М	Р	Р	Р	Р
Cl ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Н	Р	М	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р
NO ₃ ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р
SO ₄ ²⁻	Р	Р	Н	М	Р	М	Р	Н	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р
SO ₃ ²⁻	Р	Р	Н	Н	Р	Н	М	Н	Н	Н	Н	Н	—	—	—	—	Р
F ⁻	Р	Р	М	Н	Р	Р	Н	Н	Р	М	Р	Р	—	М	Р	М	Р
NO ₂ ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	М	Р	Р	—	—	—	—	—	—	—	—	Р
HCOO ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р
CH ₃ COO ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р
PO ₄ ³⁻	Р	Р	Н	Н	Р	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Р
CO ₃ ²⁻	Р	Р	Н	Н	Р	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	—	—	—	Р
S ²⁻	Р	Р	Р	М	Р	Н	—	Н	Н	Н	Н	Н	Н	—	—	—	Р
SiO ₃ ²⁻	Р	Р	Н	Н	—	—	Н	Н	Н	Н	Н	Н	—	—	—	—	Н
OH ⁻	Р	Р	Р	М	Р	—	Н	Н	Н	Н	Н	Н	—	Н	Н	Н	Н

СИЛЬНЫЕ КИСЛОТЫ
СЛАБЫЕ КИСЛОТЫ
СИЛЬНЫЕ ОСНОВАНИЯ
СЛАБЫЕ ОСНОВАНИЯ
H₂O

Р - РАСТВОРИМЫЕ Н - НЕРАСТВОРИМЫЕ М - МАЛОРАСТВОРИМЫЕ



Перспектива иммерциализации

Содержание

ТАБЛИЦА МИНЕРАЛОВ

Оливин
($2\text{MgO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$)



Мел, мрамор (CaCO_3)



Тальк
($3\text{MgO} \cdot 4\text{SiO}_2$)



Доломит
($\text{MgCO}_3 \cdot \text{CaCO}_3$)



Асбест
($\text{CaO} \cdot 3\text{MgO} \cdot 4\text{SiO}_2$)



Мгнезит
(MgCO_3)



Анортит
($\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2$)



Карналлит
($\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$)



Место для заметок



ИНСТИТУТ ХИМИИ И ЭКОЛОГИИ
ВЯТСКОГО ГОСУДАРСТВЕННОГО
УНИВЕРСИТЕТА

