

Презентация по химии на тему “Нефть”

Работу выполнил ученик 10”А”

Турбал Александр

Работу проверил учитель химии

Плаксина И.Е

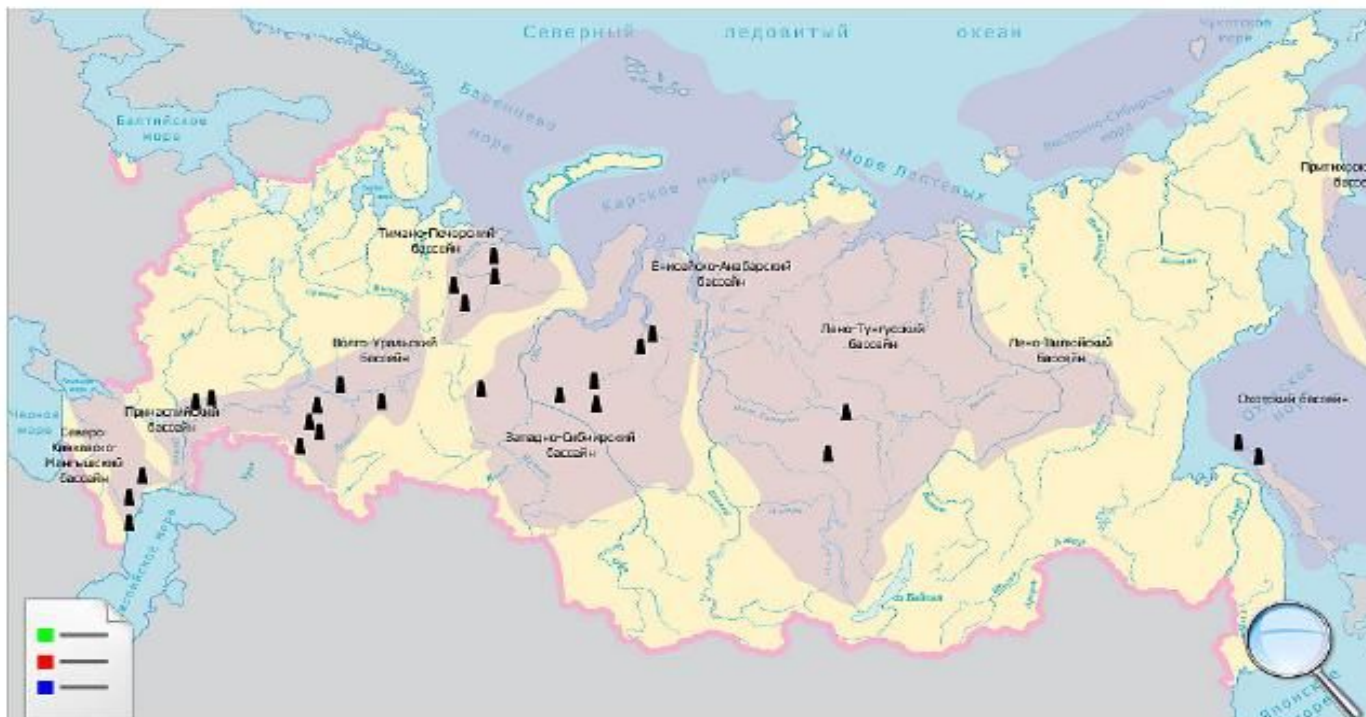
Нефть

- **Нефть** (из тур. *neft*, от персидск. нефть) — природная маслянистая горючая жидкость со специфическим запахом, состоящая в основном из сложной смеси углеводородов различной молекулярной массы и некоторых других химических соединений.

Нахождение в природе

- Залежи нефти находятся в недрах Земли на разной глубине, где нефть заполняет свободное пространство между некоторыми породами . Если она находилась под давлением газов , то поднимается по скважине на поверхность земли.

Месторождения нефти в России.



Страны с крупнейшими запасами нефти (млрд баррелей) (по данным BP Statistical review of world energy)

Страна	Запасы ¹	% от мировых запасов	Добыча ²	На сколько лет хватит ³
Венесуэла ^[54]	296,5	21,4	2471	234
Саудовская Аравия	264,5	19,1	10 007	72
Иран	137,0	9,9	4245	88
Ирак	115,0	8,3	2460	128
Кувейт	101,5	7,3	2508	111
ОАЭ	97,8	7,1	2849	94
Россия	77,4	5,6	10 270	21
Ливия	46,4	3,4	1659	77
Казахстан	39,8	2,9	1757	62
Нигерия	37,2	2,7	2402	42
Канада	32,1	2,3	3336	26
США	30,9	2,2	7513	11
Катар	25,9	1,9	1569	45
Китай	14,8	1,1	4071	10
Бразилия	14,2	1,0	2137	18
Члены ОПЕК	1068,4	77,2	34 324	85
Весь мир	1383,2	100	82 095	46

Физические свойства

- Нефть – маслянистая жидкость от светло-бурого до черного цвета с характерным запахом. Она немного легче воды и практически в ней не растворяется . Так как нефть – смесь различных углеводородов , то у нее нет определенной температуры кипения . Легко воспламеняется .



Переработка нефти

- Крекингом называют процесс расщипления углеводородов, содержащихся в нефти, в результате которого образуются углеводороды с меньшим числом атомов углерода в молекуле.
- Ректификация – это физический способ разделения смеси компонентов, основанный на различии из температур кипения.



Применение нефти



Спасибо за внимание