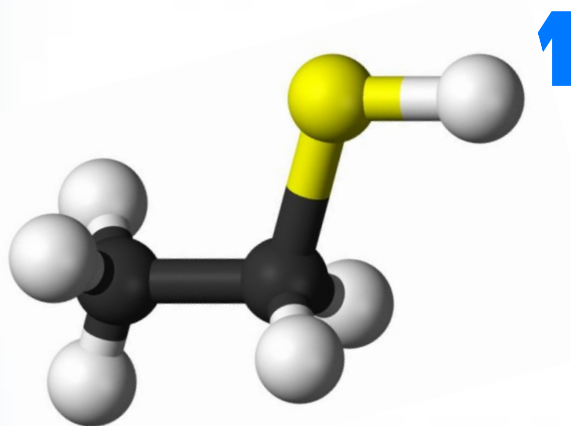
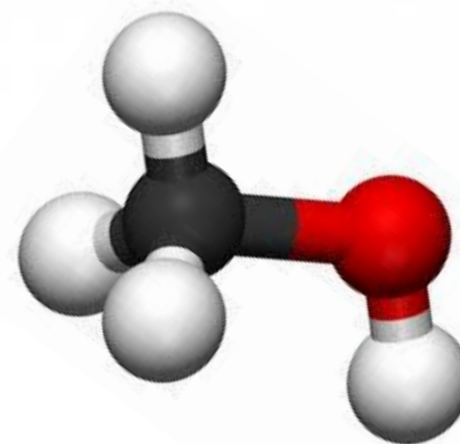


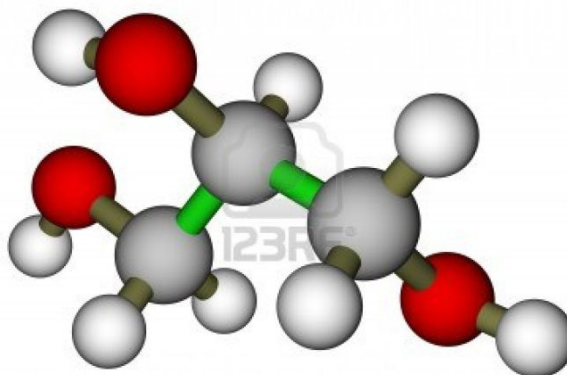
Спирт



ЭТАНОЛ



Метанол



ГЛИЦЕРИН



ЗАСТОСУВАННЯ МЕТАНОЛУ



- Лакочарбова промисловість (для виготовлення розчинників при виробництві лаків);
- ❖ Парфумерія (в якості денатуруючих добавок до етанолу при виробництві парфумів);





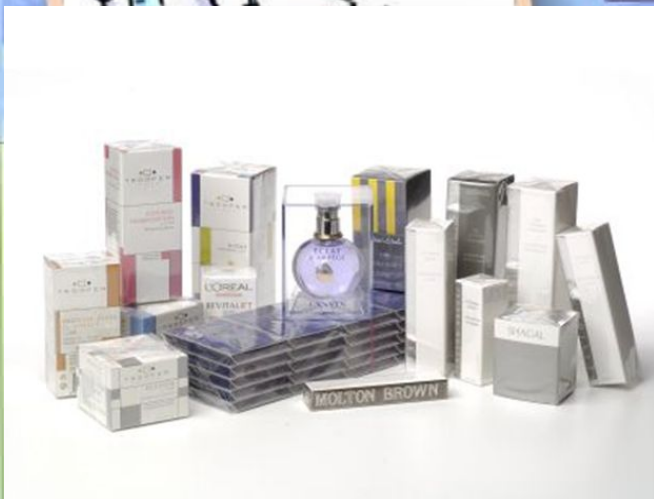
- Паливо(для заправки гончих мотоциклів та автомобілів.);
- Органічний синтез (для випуску формальдегіду і формаліну, оцтової кислоти,ізопрену і т.д.);
- Газова промисловіть(для боротьби з утворенням гідратів);
- як розчинник.



СТОСУВАННЯ

ЕТАНОЛУ

- Паливо (для ракетних двигунів, двигунів внутрішнього згорання в чистому вигляді);
- Парфумерія та косметика (Є універсальним розчинником різних речовин і основним компонентом духів, одеколонів, аерозолів);
- Харчова промисловість (Застосовується як консервант для хлібобулочних виробів, а також у кондитерській промисловості).



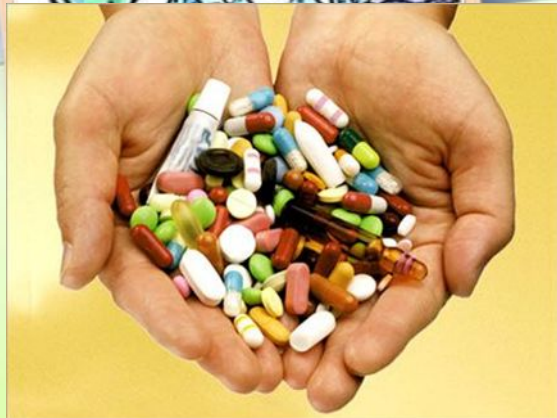


- **Хімічна промисловість :**

- ✓ Широко застосовується як розчинник;
- ✓ Є компонентом антифризу і склоомивачів;
- ✓ У побутовій хімії етанол застосовується в чистячих і миючих засобах;
- ✓ Є розчинником для репелентів;

- **Медицина :**

- ✓ як антисептик і знезаражувач;
- ✓ обробка операційного поля або в деяких методиках обробки рук хірурга;
- ✓ розчинник для лікарських засобів, для приготування настоянок, консервант настоянок і екстрактів
- ✓ для фізичного охолодження при лихоманці;
- ✓ антидот при отруєнні етиленгліколем і метиловим спиртом;



Висновок

На прикладі етилового та метилового спиртів ми побачили, що спирти у сучасному світі використовуються дуже широко. Багато предметів побуту виготовлені за добавок спиртів. Тому, щоб знати з чого виготовлені речі, що нас оточують, ми повинні уважно вивчати хімію.

