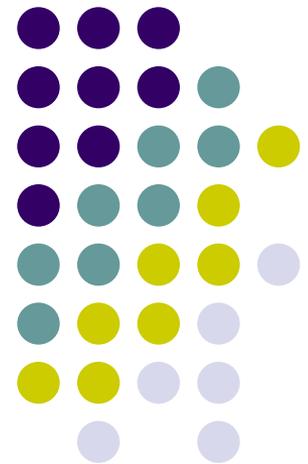


ОПАСНЫЕ ХИМИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА

ХЛОР И АММИАК



Вокруг полно опасностей!



**КОНЕЧНО, МОЖНО
ОБРАТИТЬСЯ К НИМ...**



**ОДНАКО, КОЕ-ЧТО ПОЛЕЗНО
ЗНАТЬ САМИМ!**



газы



газы



НЕ ЯДОВИТЫЕ



ЯДОВИТЫЕ



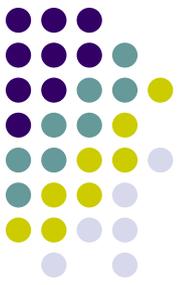
ЯДОВИТЫЕ ГАЗЫ

ЯДОВИТЫЕ
ГАЗЫ

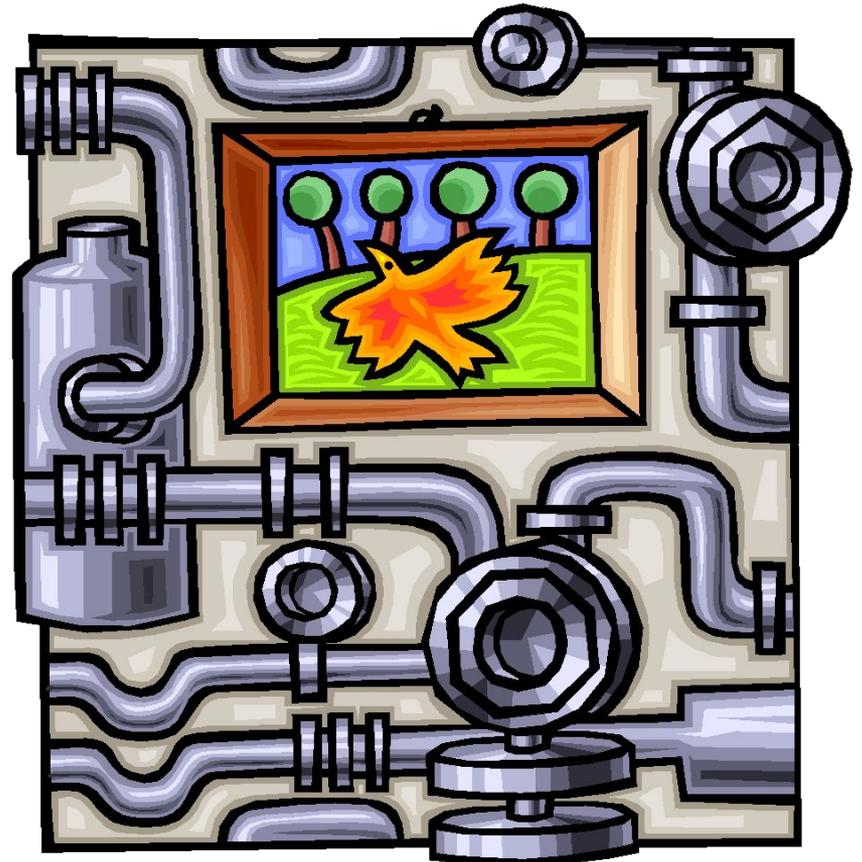
ХЛОР

АММИАК

ГДЕ ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ХЛОР?



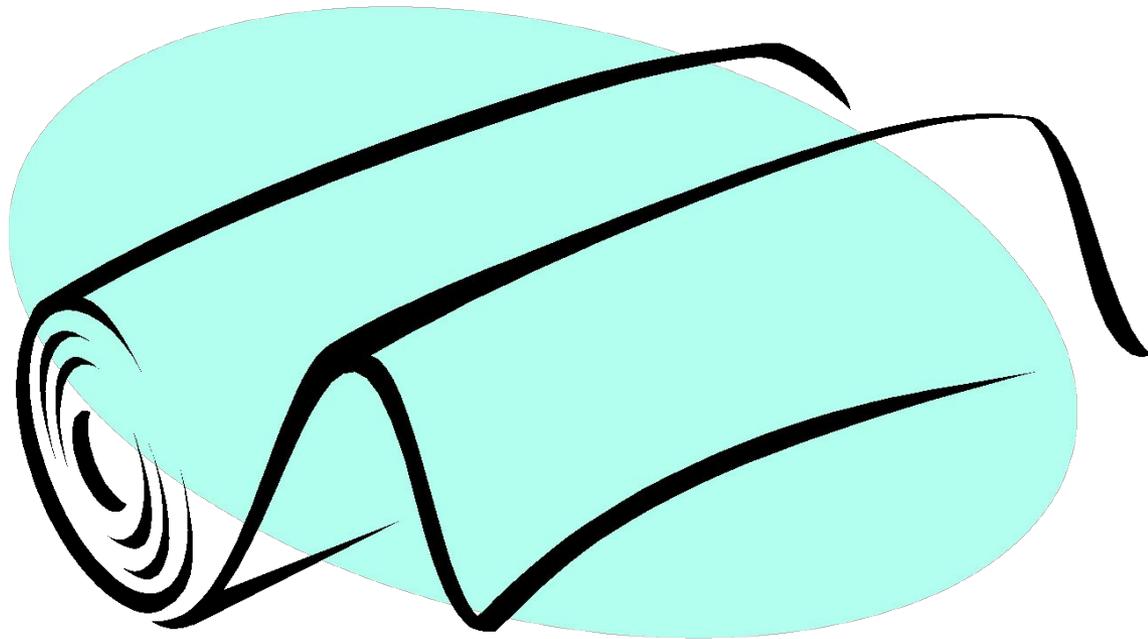
- ОБЕЗЗАРАЖИВАНИЕ ВОДОПРОВОДНОЙ ВОДЫ



ГДЕ ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ХЛОР?



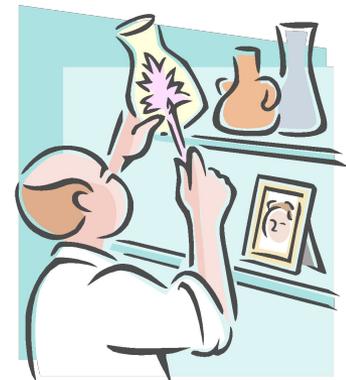
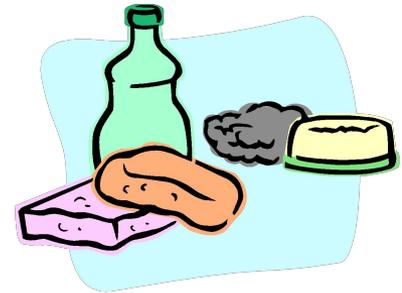
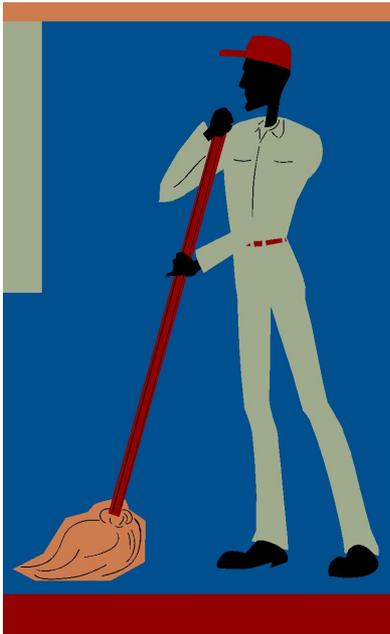
- Отбеливание тканей



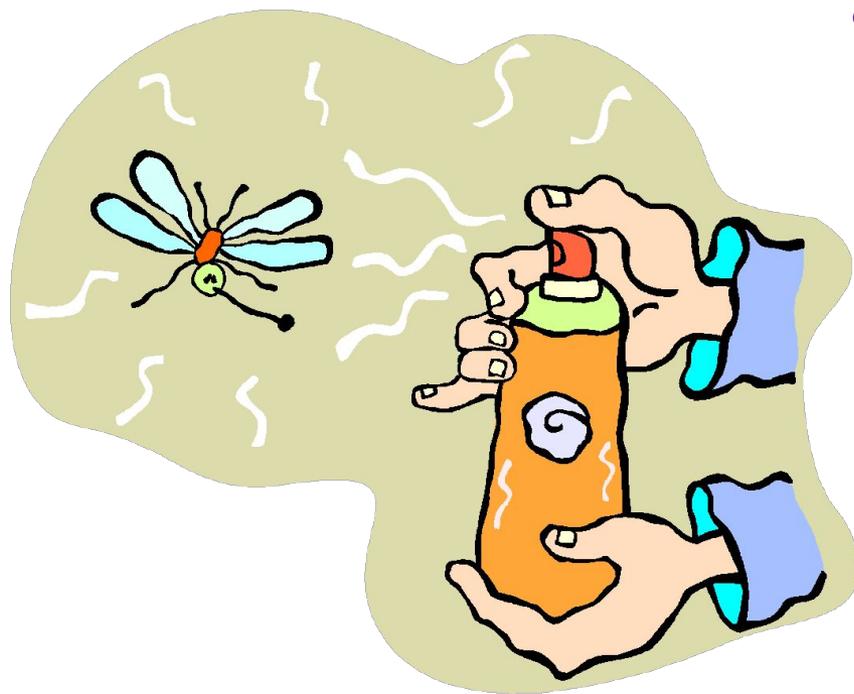
ГДЕ ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ХЛОР?



- Гипохлориты используются в составе дезинфицирующих препаратов



ГДЕ ИСПОЛЬЗУЕТСЯ ХЛОР?

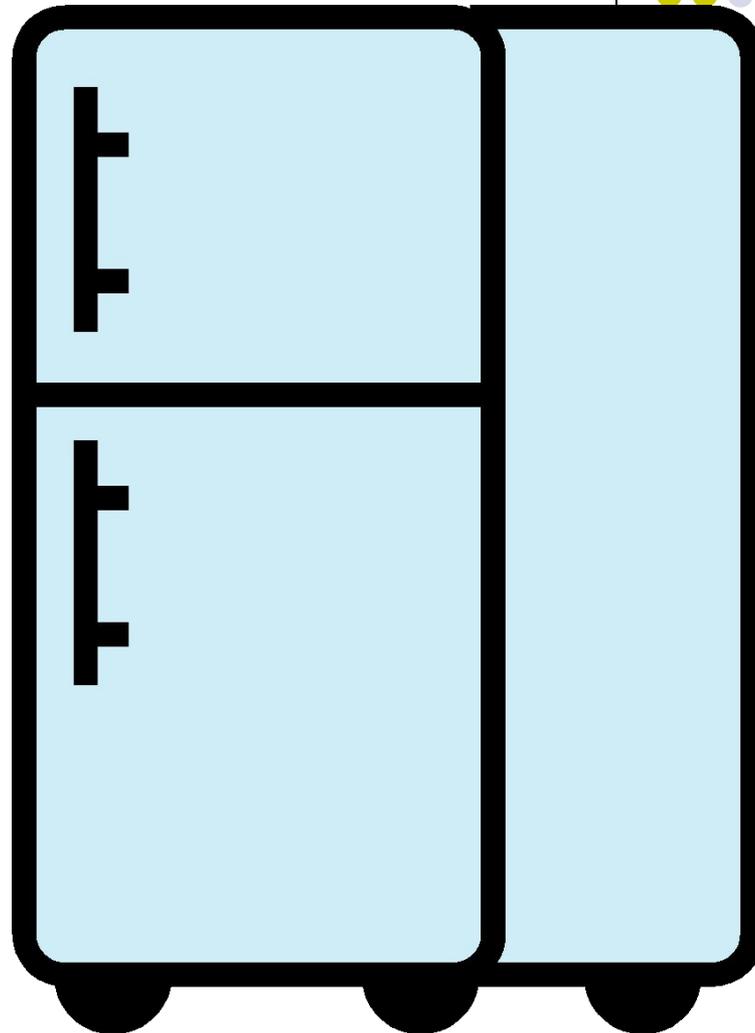


- ПРОИЗВОДСТВО
БЫТОВЫХ
ПРЕПАРАТОВ ДЛЯ
БОРЬБЫ С
НАСЕКОМЫМИ



ГДЕ ИСПОЛЬЗУЮТ АММИАК?

- ХОЛОДИЛЬНИКИ
НА ПРЕДПРИЯТИЯХ



ГДЕ ИСПОЛЬЗУЮТ АММИАК?



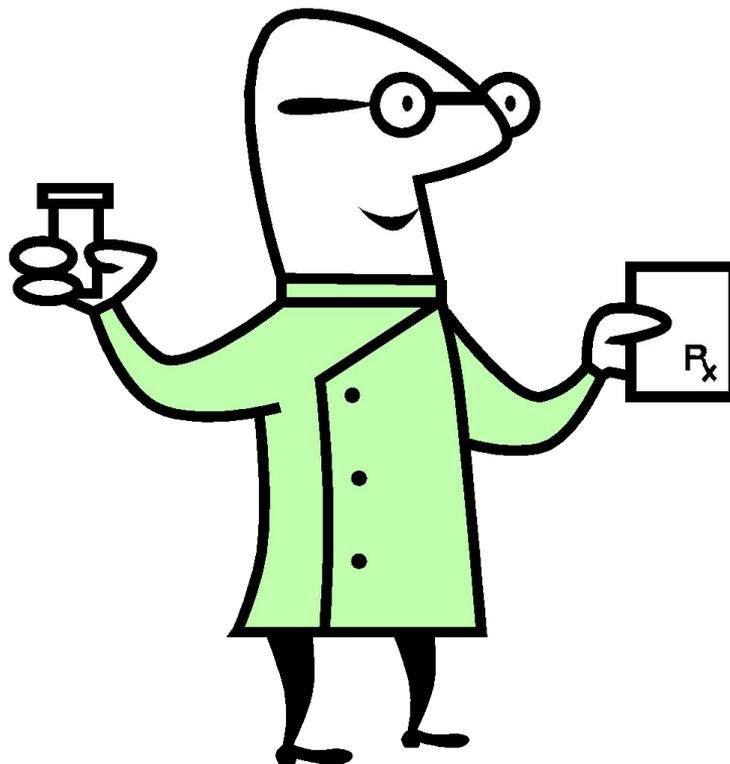
- ПРОИЗВОДСТВО МНОГИХ ВИДОВ АЭРОЗОЛЕЙ



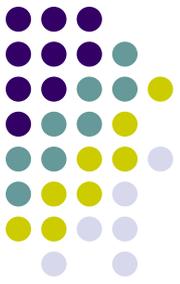
ГДЕ ИСПОЛЬЗУЮТ АММИАК?



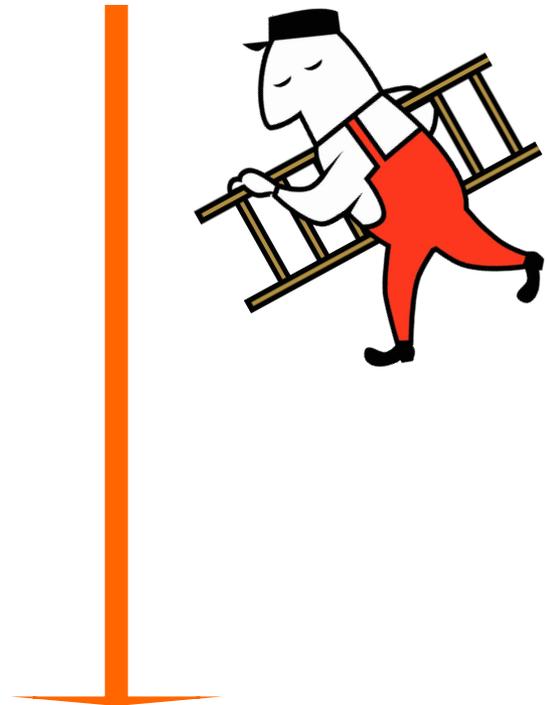
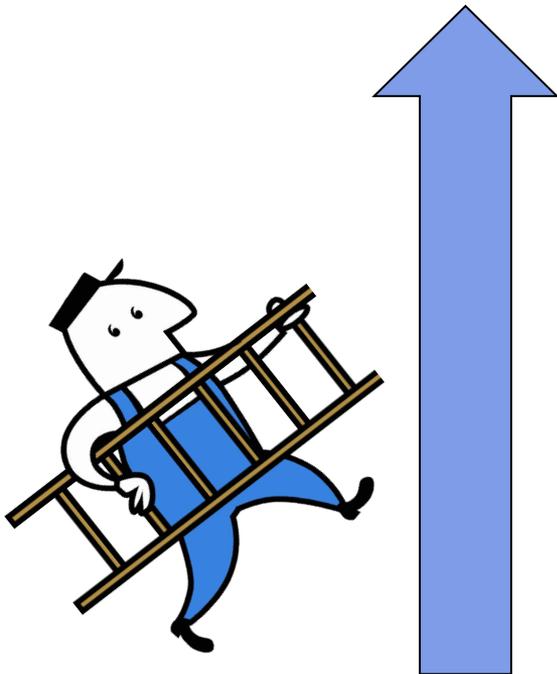
- В МЕДИЦИНЕ (НАШАТЫРНЫЙ СПИРТ)



Если существует угроза выброса или выброс- запомни:



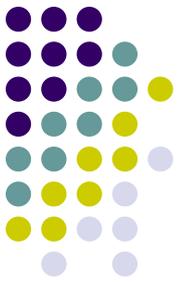
- Хлор не любит ходить на чердак!
- Ненавидит подвал аммиак!



Так куда ей бежать если
произошел выброс аммиака?
А если в воздухе хлор?



Но в любом помещении нужно:



- Закрывать окна, заткнуть все щели и вентиляцию.
- Приготовить противогазы и ватно-марлевые повязки.
- Приготовить слабый раствор лимонной или уксусной кислоты.
- Включить радиоприемник и ожидать команды.



Если вы в школе:

- Оставайтесь на своем месте, не паникуйте.
- Успокойтесь и сядьте (так вы будете потреблять меньше кислорода)
- Ждите команды начальника штаба ГО школы, которую вам передаст ваш учитель. Ваш учитель сделает все, чтобы вы не пострадали.

ВСЕ БУДЕТ ХОРОШО

