

ХИМИЯ

8 класс

Кислород

Мария Дмитриевна
Смирнова

Smirnova@sch2101.ru

[Vkontakte / masha2101](https://vk.com/masha2101)



Задача

Технический оксид ртути (II) содержит примеси, массовая доля которых составляет 10%.

Определите массу и количество вещества кислорода, которой можно получит при разложении 43.4 г технического оксида.



Джосеф
Пристли



Получение в лаборатории.

Когда Пристли получил газ, то заметил, что предметы в нем горят лучше. Например, в струе полученного газа сгорела, разбрасывая искры, железная проволока.

Мыши помещенные в сосуд с этим газом, погибали.



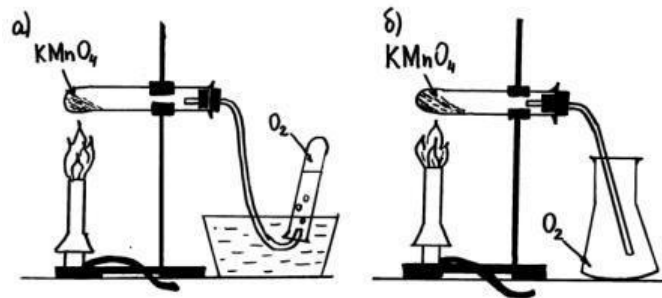
Горение железа в

Получение



Получение в лаборатории.

В школьной лаборатории кислород можно получить:

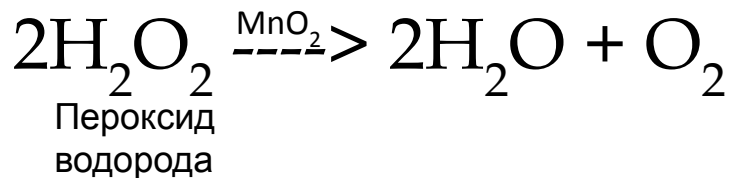


Плотность воздуха - 1,225 кг/м³; Плотность кислорода - 1,4289 кг/м³

Получение



Бывают вещества, которые ускоряют химические реакции.
Например, добавления оксида марганца, увеличит скорость
разложения пероксида:



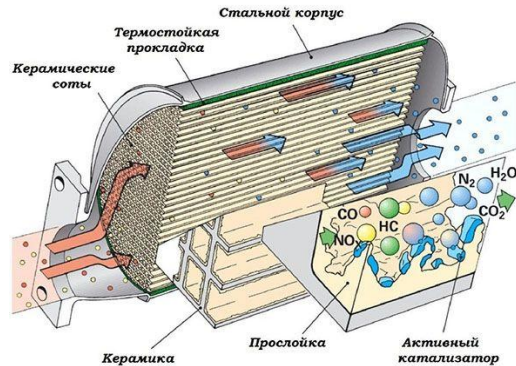
Окончания реакции, окажется что количество MnO_2 не изменилось.

Катализаторы и ингибиторы



Вещества, которые ускоряют химические реакции, но сами при этом не расходуются, называются **катализаторы**.

Вещества, которые затормаживают химические реакции, но не расходуются называются **ингибиторы**.



Каталитический конвертер

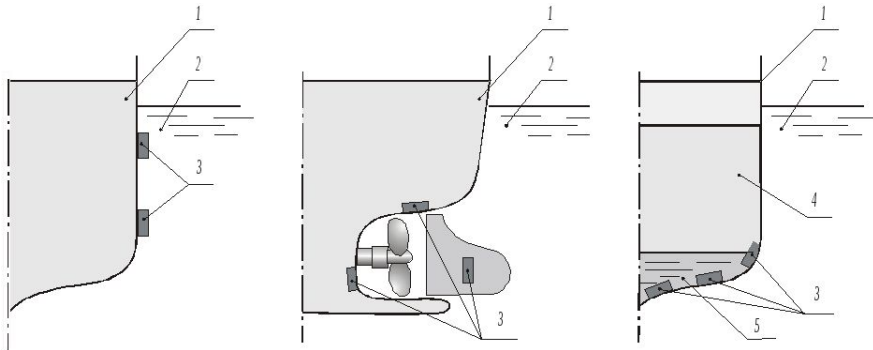


Катализаторы и ингибиторы



Вещества, которые ускоряют химические реакции, но сами при этом не расходуются, называются **катализаторы**.

Вещества, которые затормаживают химические реакции, но не расходуются называются **ингибиторы**.



Протекторная защита корпуса судов:
1- корпус; 2 - водоем; 3 - протекторы;
4 - топливо; 5 - подтоварная вода