

ХИМИЯ

8 класс

Кислород

Мария Дмитриевна
Смирнова

Smirnova@sch2101.ru

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

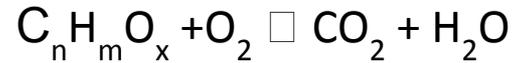
ДЗ: проверка



Горение простых веществ мы сами смотрели.

Повторим, как горят сложные вещества на воздухе или в кислороде.

Органические вещества состоят из С, Н, О.

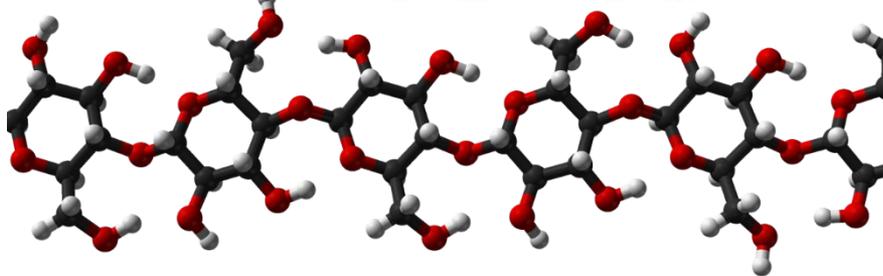
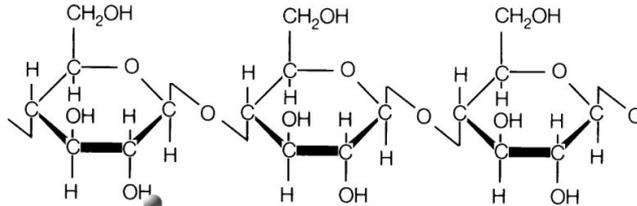


Спички



1. $4P + 5O_2 = P_2O_5$
2. $2KClO_3 = 2KCl + 3O_2$
3. $S + O_2 = SO_2$
4. $C_6H_{10}O_5 + O_2 =$

целлюлоза



Хенниг

Спички



Состав головки спички

бертолетова соль	KClO_3	46,5 %
хромпик	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	1,5 %
сера	S	4,2 %
свинцовый сурик	Pb_3O_4	15,3 %
белила цинковые	ZnO	3,8 %
стекло молотое	-	17,2 %
клей костяной	-	11,5 %

Состав «тёрки»

красный фосфор	P	30,8 %
трёхсернистая сурьма	Sb_2S_3	41,8 %
железный сурик или мумия	Fe_2O_3	12,8 %
мел	CaCO_3	2,6 %
белила цинковые	ZnO	1,5 %
стекло молотое	-	3,8 %
клей костяной	-	6,7 %

Ещё примеры



Можно ли поджечь железо?

Железо



Горение



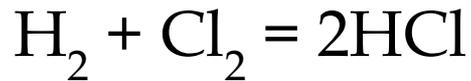
Когда реагирует простое вещество и кислород, как правило, выделяется много энергии в виде света и тепла. Такие реакции, называются реакциями горения.



Горение – это химическая реакция при которой происходит *окисление* веществ с выделением теплоты и света.



Окисление – изменение типа химической связи.



Оксиды



Оксиды – это сложные вещества, которые состоят из двух элементов, одним из которых является кислород.



Но OF_2 – фторид