



КИСЛОРОД



Физические свойства кислорода:

1. _____
2. _____
3. _____
4. _____
5. _____

1. $A_r(O) =$
2. $M_r(O_2) =$
3. $M_r(O_3) =$
4. $M_r(H_2O) =$
5. $W(O) =$

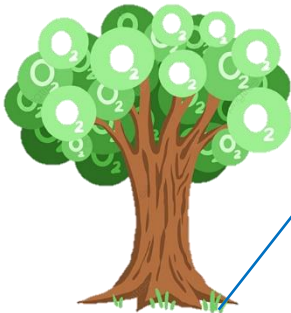


100% Oxygen

Кислород в природе:

1. Уравнение фотосинтеза:

2. Озон: _____



Применение кислорода:



Для обработки ран и ссадин часто используют перекись водорода. Пероксид водорода (перекись водорода) H_2O_2 – антисептик, применяемый для обеззараживания ран, полоскания горла при простуде, обесцвечивания волос, отбеливания тканей. Под действием света пероксид водорода разлагается с выделением кислорода и образованием воды.

1. Составьте уравнение реакции разложения пероксида водорода.
2. Расставьте коэффициенты в уравнении реакции.
3. Определите массовую долю кислорода в перексиде водорода.



