



В мире металлов

Учебно-познавательное занятие

РАЗМИНКА

1





Парад металлов





Узнай металл

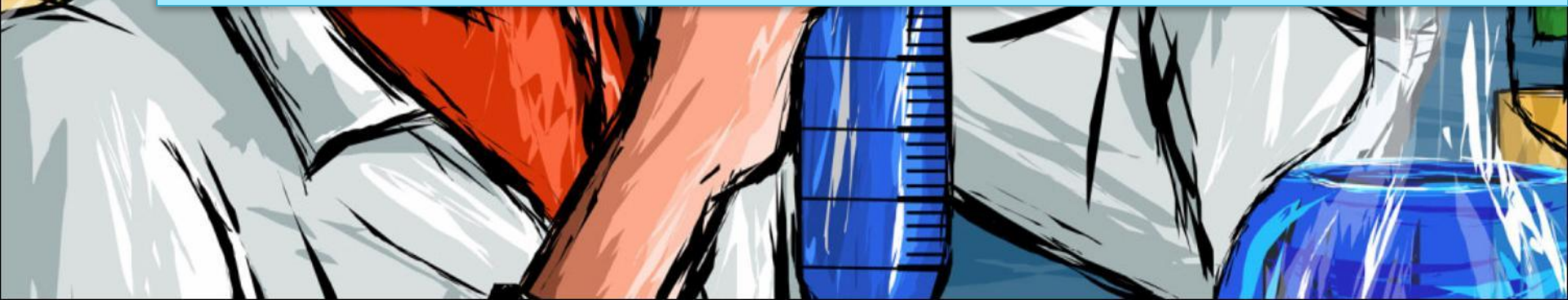


Металлические рекорды Гиннеса





Химический бутерброд



O_2	ОКИСЛЕНИЕ НА ВОЗДУХЕ	ОКИСЛЕНИЕ ПРИ ОБЫЧНОЙ ТЕМПЕРАТУРЕ ИЛИ ПРИ НАГРЕВАНИИ		
H_2O	гидроксид + H_2	при t° оксид + H_2	НЕТ РЕАКЦИИ	
СПОСОБНОСТЬ АТОМА	ОТДАЧА ЭЛЕКТРОНОВ (ОКИСЛЕНИЕ) УМЕНЬШАЕТСЯ Li K Ca Na Mg Al Mn Zn Fe Ni Sn Pb $[H_2]$ Cu Hg Ag Pt Au			
HCl			НЕТ РЕАКЦИИ	РЕАКЦИЯ ТОЛЬКО С ЦАРСКОЙ ВОДКОЙ
H_2SO_4 разб. конц.			Реакция с конц. при t°	
HNO_3				
В ПРИРОДЕ	ТОЛЬКО В СОЕДИНЕНИЯХ		В СОЕДИНЕНИЯХ И В САМОРОДКАХ	В САМОРОДКАХ
СПОСОБНОСТЬ ИОНА	ПРИСОЕДИНЕНИЕ ЭЛЕКТРОНОВ (ВОССТАНОВЛЕНИЕ) ВОЗРАСТАЕТ Li^+ K^+ Ca^{2+} Na^+ Mg^{2+} Al^{3+} Mn^{2+} Zn^{2+} Fe^{2+} Ni^{2+} Sn^{2+} Pb^{2+} $[H_2]$ Cu^{2+} Hg^{2+} Ag^+ Pt^{2+} Au^{3+}			



Химический хоккей





Учебно-
познавательное :
занятие

Повторили
1. Положение в п.с.х.э.
Д.И Менделеева
по теме
Металлы

2. Строение атомов

3. Физические и химические
свойства металлов