



В мире металлов

Учебно-познавательное занятие

РАЗМИНКА

1



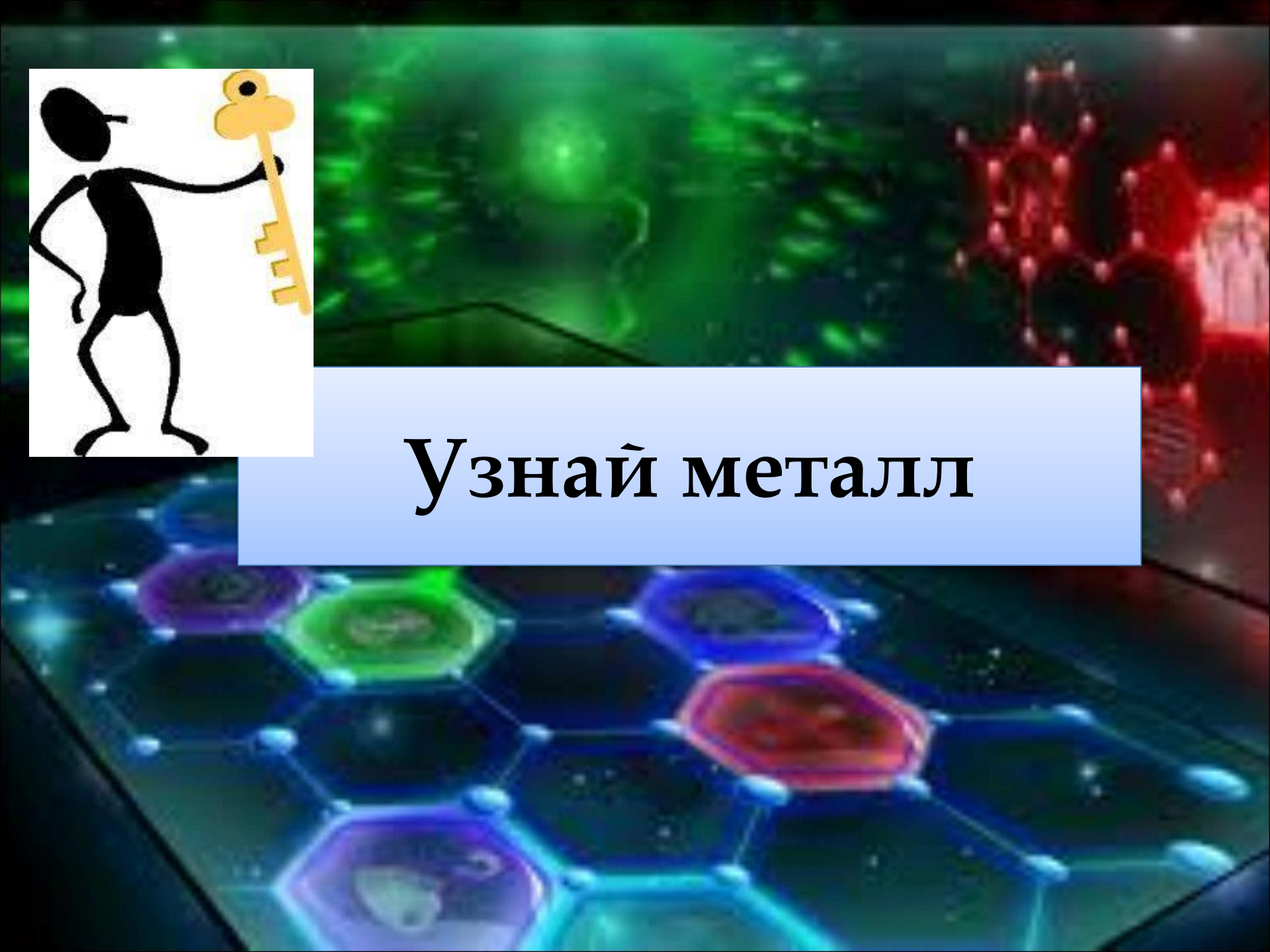


Парад металлов





Узнай металл



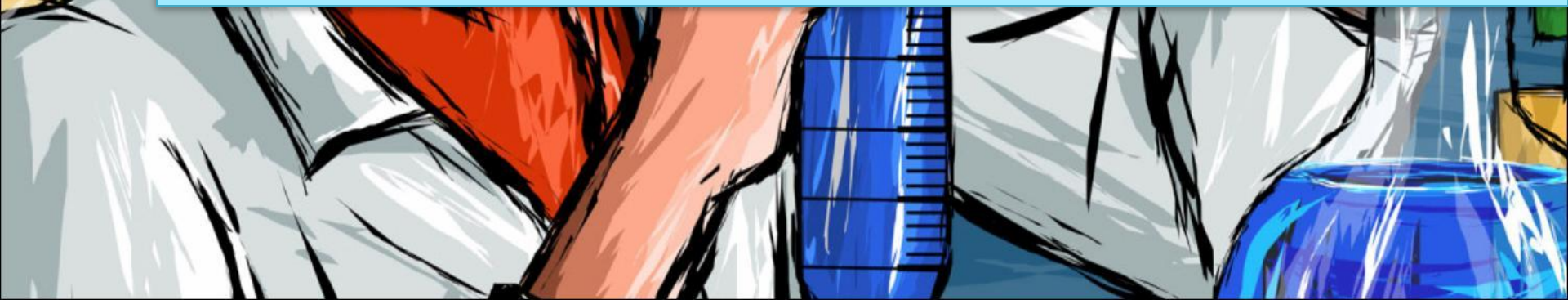







Металлические рекорды Гиннеса





Химический бутерброд



O_2	ОКИСЛЕНИЕ НА ВОЗДУХЕ	ОКИСЛЕНИЕ ПРИ ОБЫЧНОЙ ТЕМПЕРАТУРЕ ИЛИ ПРИ НАГРЕВАНИИ			
H_2O	гидроксид + 	ПРИ t°	ОКСИД + 	НЕТ РЕАКЦИИ	
СПОСОБНОСТЬ АТОМА	<p style="text-align: center;">ОТДАЧА ЭЛЕКТРОНОВ (ОКИСЛЕНИЕ) УМЕНЬШАЕТСЯ</p> <p>Li K Ca Na Mg Al Mn Zn Fe Ni Sn Pb [H₂] Cu Hg Ag Pt Au</p>				
HCl				НЕТ РЕАКЦИИ	
H_2SO_4 разб. 4 конц.				Реакция с конц. при t°	РЕАКЦИЯ ТОЛЬКО С ЦАРСКОЙ ВОДКОЙ
HNO_3					
В ПРИРОДЕ	ТОЛЬКО В СОЕДИНЕНИЯХ		В СОЕДИНЕНИЯХ И В САМОРОДКАХ	В САМОРОДКАХ	
СПОСОБНОСТЬ ИОНА	<p style="text-align: center;">ПРИСОЕДИНЕНИЕ ЭЛЕКТРОНОВ (ВОССТАНОВЛЕНИЕ) ВОЗРАСТАЕТ</p> <p>Li⁺ K⁺ Ca²⁺ Na⁺ Mg²⁺ Al³⁺ Mn²⁺ Zn²⁺ Fe²⁺ Ni²⁺ Sn²⁺ Pb²⁺ [H₂] Cu²⁺ Hg²⁺ Ag⁺ Pt²⁺ Au³⁺</p>				



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