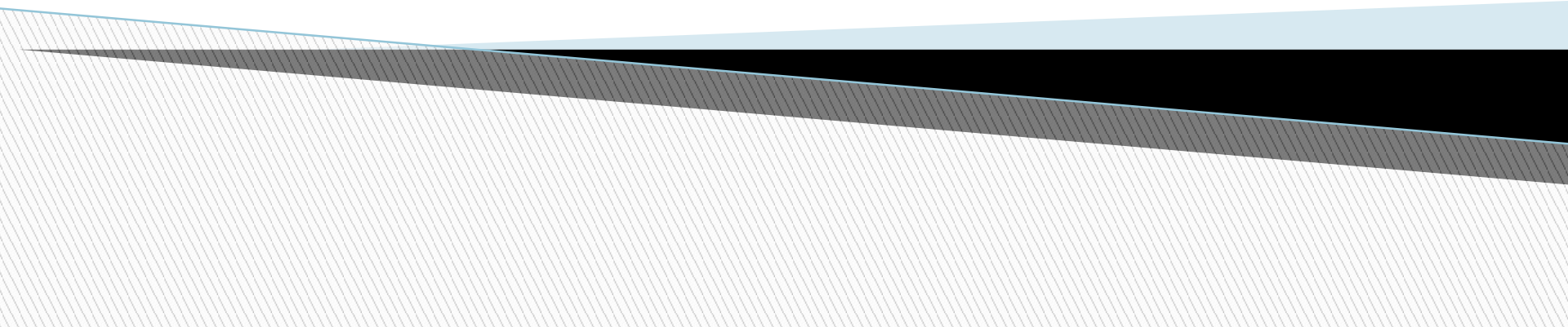


урок по химии в 9 классе

Неметаллы: атомы и простые вещества. Воздух. Кислород. Озон»



Распределите химические элементы на металлы и неметаллы.

Тренажер "Простые вещества металлы и неметаллы"

Осталось: 0

Al алюминий	Mg магний	Pb свинец	S сера	C углерод	Br₂ бром	Cl₂ хлор	I₂ иод
O₂ кислород	F₂ фтор	N₂ азот	He гелий	Fe железо	Na натрий	Sn олово	
Zn цинк	K калий	Cu медь		H₂ водород	Li литий	P фосфор	Ne неон

Правильно: 22



Рассортируйте формулы веществ по ячейкам с помощью перетаскивания.

Используя тренажер, проверьте свои знания о принадлежности предлагаемых веществ к металлам или неметаллам.

Распределение химических элементов на металлы и неметаллы.

Тренажер "Простые вещества металлы и неметаллы"

Осталось: 0

Металлы				Неметаллы			
Al алюминий	Mg магний	Pb свинец		C углерод	Br ₂ бром	Cl ₂ хлор	I ₂ иод
Fe железо	Na натрий	Sn олово		O ₂ кислород	F ₂ фтор	N ₂ азот	He гелий
Li литий	Zn цинк	K калий	Cu медь	H ₂ водород	S сера	P фосфор	Ne неон

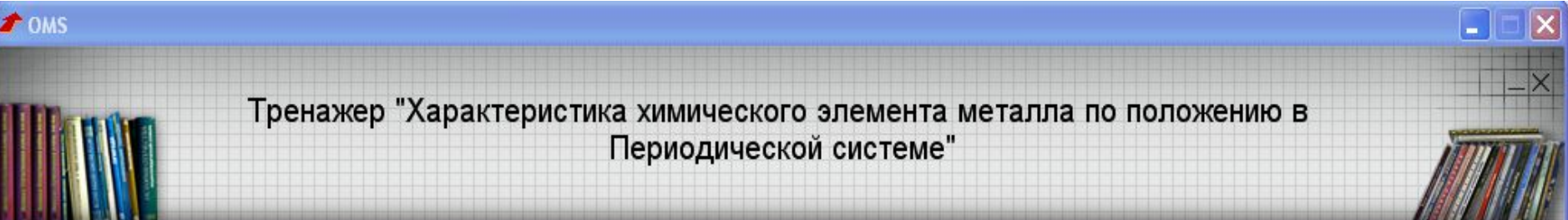
Правильно: 22



Рассортируйте формулы веществ по ячейкам с помощью перетаскивания.

Используя тренажер, проверьте свои знания о принадлежности предлагаемых веществ к металлам или неметаллам.

Проверка домашнего задания.



Охарактеризуйте элемент и его соединения по предложенному плану:

1. Положение элемента в Периодической системе
2. Строение атома химического элемента
3. Свойства атома элемента
4. Свойства соединений

K Mg Li



Выберите элемент для характеристики

Простые вещества металлы и неметаллы

3. Физические свойства металлов

Для просмотра нажмите кнопку проигрывания или выберите горячую зону.



Металлические кристаллические решетки в узлах содержат атомы металлов и ионы, которые образуются из атомов металлов путем отдачи своих внешних электронов в общее пользование. Такое внутреннее строение металлов определяет их характерные физические свойства: пластичность, электро- и теплопроводность, металлический блеск.



Простые вещества металлы и неметаллы

4. Простые вещества - неметаллы

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII							
1	H ¹								He ²						
2	Li ³	Be ⁴	B ⁵	C ⁶	N ⁷	O ⁸	F ⁹		Ne ¹⁰						
3	Na ¹¹	Mg ¹²	Al ¹³	Si ¹⁴	P ¹⁵	S ¹⁶	Cl ¹⁷		Ar ¹⁸						
4	K ¹⁹	Ca ²⁰	Sc ²¹	Ti ²²	V ²³	Cr ²⁴	Mn ²⁵	Fe ²⁶	Co ²⁷	Ni ²⁸					
4	Cu ²⁹	Zn ³⁰	Ga ³¹	Ge ³²	As ³³	Se ³⁴	Br ³⁵			Kr ³⁶					
5	Rb ³⁷	Sr ³⁸	Y ³⁹	Zr ⁴⁰	Nb ⁴¹	Mo ⁴²	Tc ⁴³	Ru ⁴⁴	Rh ⁴⁵	Pd ⁴⁶					
5	Ag ⁴⁷	Cd ⁴⁸	In ⁴⁹	Sn ⁵⁰	Sb ⁵¹	Te ⁵²	I ⁵³			Xe ⁵⁴					
6	Cs ⁵⁵	Ba ⁵⁶	La ⁵⁷	Hf ⁷²	Ta ⁷³	W ⁷⁴	Re ⁷⁵	Os ⁷⁶	Ir ⁷⁷	Pt ⁷⁸					
6	Au ⁷⁹	Hg ⁸⁰	Tl ⁸¹	Pb ⁸²	Bi ⁸³	Po ⁸⁴	At ⁸⁵			Rn ⁸⁶					
7	Fr ⁸⁷	Ra ⁸⁸	Ac ⁸⁹	Rf ¹⁰⁴	Db ¹⁰⁵	Sg ¹⁰⁶	Bh ¹⁰⁷	Hs ¹⁰⁸	Mt ¹⁰⁹	Ds ¹¹⁰					
	Rg ¹¹¹	Uub ¹¹²	Uut ¹¹³												
	La ⁵⁷	Ce ⁵⁸	Pr ⁵⁹	Nd ⁶⁰	Pm ⁶¹	Sm ⁶²	Eu ⁶³	Gd ⁶⁴	Tb ⁶⁵	Dy ⁶⁶	Ho ⁶⁷	Er ⁶⁸	Tm ⁶⁹	Yb ⁷⁰	Lu ⁷¹
	Ac ⁸⁹	Th ⁹⁰	Pa ⁹¹	U ⁹²	Np ⁹³	Pu ⁹⁴	Am ⁹⁵	Cm ⁹⁶	Bk ⁹⁷	Cf ⁹⁸	Es ⁹⁹	Fm ¹⁰⁰	Md ¹⁰¹	No ¹⁰²	Lr ¹⁰³

Элементы-неметаллы образуют в свободном виде простые вещества, не обладающие свойствами металлов, например, металлическим блеском или электропроводностью (за редким исключением). Простые вещества-неметаллы могут быть газами (кислород), жидкостями (бром) и твердыми веществами (сера).



Простые вещества металлы и неметаллы

5. Особые свойства некоторых металлов и неметаллов



Среди металлов и неметаллов встречаются исключения - вещества, обладающие особыми свойствами, нарушающими традиционные представления о металлических и неметаллических свойствах. Так, например, неметалл графит имеет металлический блеск и хорошо проводит электрический ток, а известный вам металл - олово - при температуре -33°C превращается в серый мелкокристаллический порошок, имеющий скорее свойства неметалла.



Неметаллы в природе. Общая характеристика неметаллов

1. Неметаллы в природе

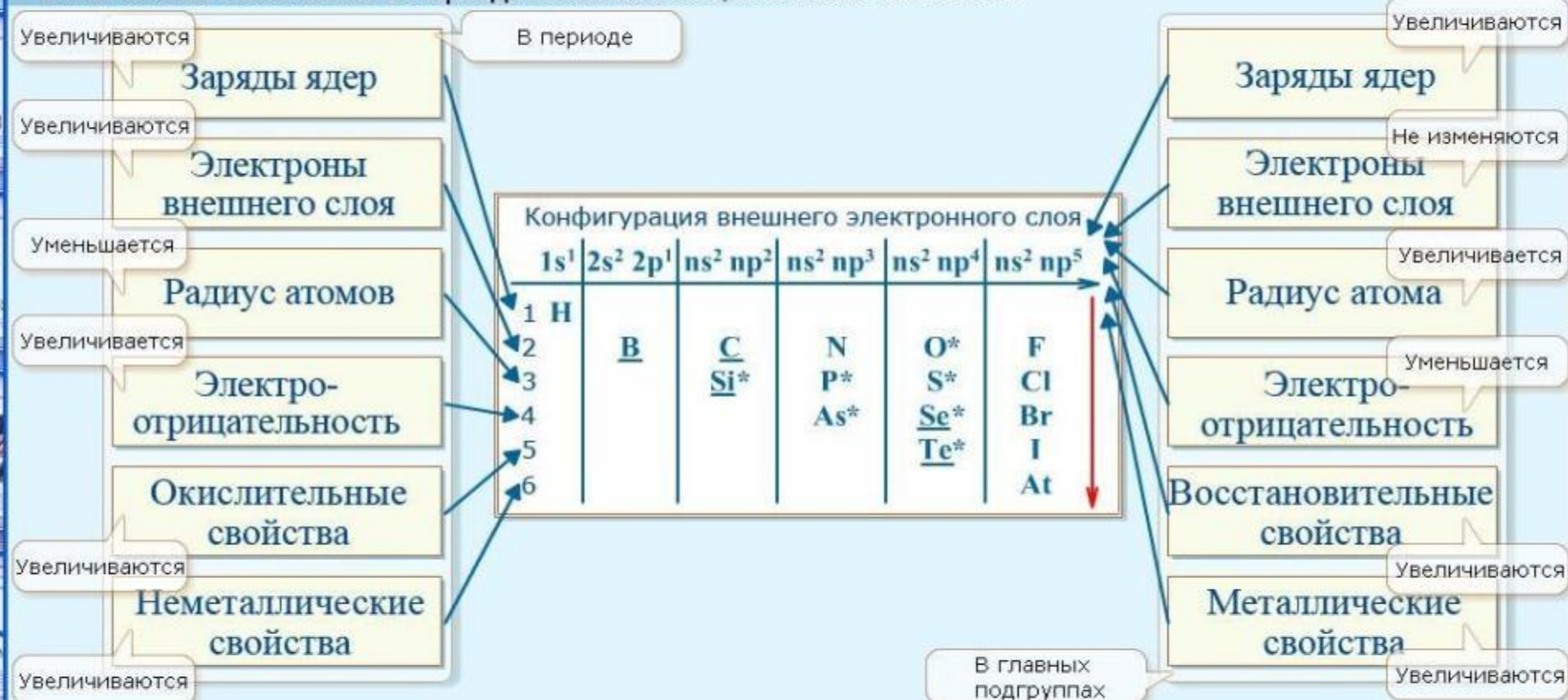
Процентное содержание неметаллов в природе



Химических элементов-неметаллов всего 16 из всех известных элементов. Но они очень распространены в природе, и их значение огромно. Наиболее распространены в земной коре кислород (49%) и кремний (27%). Неметаллы составляют 98,5% от массы растений, 97,6% от массы тела человека. Шесть неметаллов – **С, Н, О, N, Р** и **S** (биогенные элементы) входят в состав белков, жиров, углеводов и нуклеиновых кислот. Воздух составляют также вещества, образованные элементами-неметаллами (кислород – O_2 , азот – N_2 , углекислый газ – CO_2 , водяные пары – H_2O и др.).

Неметаллы в природе. Общая характеристика неметаллов

2. Положение неметаллов в Периодической системе, изменение их свойств



Неметаллы – это химические элементы, для атомов которых характерна способность принимать электроны до завершения внешнего слоя благодаря меньшему радиусу атомов и большей электроотрицательности по сравнению с атомами металлов. **Неметаллы** – это элементы главных подгрупп, преимущественно р-элементы, исключение составляет водород – s-элемент. В периодической системе неметаллы занимают верхний правый угол.

Неметаллы в природе. Общая характеристика неметаллов

3. Химические свойства неметаллов

Для просмотра нажмите кнопку проигрывания или выберите горячую зону.



Неметаллы обладают разнообразными химическими свойствами и проявляют свойства как **окислителей**, так и **восстановителей**. Однако для них наиболее характерны окислительные свойства.



Простые вещества (неметаллы)

Немолекулярного строения
C, B, Si

У этих неметаллов **атомные кристаллические решетки**. Они обладают большой твердостью и очень высокими температурами плавления

Молекулярного строения
 F_2 , O_2 , Cl_2 , Br_2 , N_2 , I_2 , S_8

Для этих неметаллов в твердом состоянии характерны **молекулярные кристаллические решетки**. При обычных условиях это газы, жидкости или твердые вещества с низкими температурами плавления

Физические свойства и получение кислорода

1. Физические свойства кислорода и озона

 Для просмотра нажмите кнопку проигрывания или выберите горячую зону.



В свободном состоянии кислород существует в виде двух аллотропных модификаций:
 O_2 - кислород и O_3 - озон.



Кислород – O₂

Газ без цвета, запаха, легче озона, малорастворим в воде, бактерицидными свойствами не обладает, не ядовит, поддерживает процессы дыхания, горения, окисления, гниения, химически менее активен, чем озон

Озон – O₃

Светло-синий газ, с сильным запахом, в небольших концентрациях очень приятным (запах свежести), в 1,5 раза тяжелее кислорода, хорошо растворим в воде, химически активнее кислорода, он быстро разрушает резину, взаимодействует с серебром при комнатной температуре, обесцвечивает красители, обладает бактерицидными свойствами. Ядовит при концентрациях больше чем 10^{-5} %.

Физические свойства и получение кислорода

2. Получение кислорода

Для просмотра нажмите кнопку проигрывания или выберите горячую зону.



Способы получения кислорода многообразны и их можно разделить на лабораторные и промышленные. В лаборатории кислород получают разложением перекиси водорода, перманганата или хлората калия. В промышленности кислород получают из воздуха.



Общая характеристика кислорода

1. Общая характеристика кислорода



Химический знак – **O**

$Ar(O) = 16$

Химическая формула – **O₂**

$Mr(O_2) = 32$

В соединениях обычно двухвалентен

Кислород - элемент главной подгруппы VI группы периодической системы. Он содержит на внешнем энергетическом уровне шесть электронов, из которых два неспаренные. Атом кислорода может присоединять два электрона, проявляя при этом степень окисления -2. Кислород по электроотрицательности уступает только фтору, поэтому в единственном соединении **OF₂** его степень окисления +2.

Общая характеристика кислорода

2. Кислород в природе



Для изучения распространения кислорода в природе выберите горячую зону.

Кислород - самый распространенный химический элемент в земной коре. Воздух содержит 0,209 объемных долей, или 20,9% кислорода, что составляет приблизительно 1/5 часть по объему.

Кислород является важной частью многих органических соединений: белков, жиров и углеводов.

Химические свойства и применение кислорода

1. Химические свойства и применение кислорода

Для просмотра нажмите кнопку проигрывания или выберите горячую зону.



Кислород при нагревании энергично взаимодействует со многими веществами, при этом выделяются **теплота и свет**. Такие реакции называют **реакциями горения**. Они широко используются в химической промышленности, металлургии, при резке и сварке металлов, при сжигании топлива. Кроме этого кислород поддерживает дыхание и поэтому применяется в медицине, в космосе и при работе под водой.

