

Презентация по химии на
тему: «Магний»
выполнила ученица 11б
Иванова Дарья

Общая характеристика магния

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА																	
		ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ															
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	VIII	VIII	VIII	VIII	VIII	VIII	VIII	VIII
1	1	H															He
2	2	Li	Be	B	C	N	O	F									Ne
3	3	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl									Ar
4	4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni						
5	5																
6	6	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd						Kr
7	7																
8	8	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt						Xe
9	9																
10	10	Fr	Ra	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No
		ЛАНТАНОИДЫ															
		АКТИНОИДЫ															

В природе магний встречается в виде трех стабильных изотопов: ^{24}Mg (78,60%), ^{25}Mg (10,11%) и ^{26}Mg (11,29%). Искусственно были получены изотопы с массами 23, 27 и 28.

В периодической системе элементов магний располагается в главной подгруппе II группы; его порядковый номер – 12, атомный вес 24,312. Электронная конфигурация невозбужденного атома – $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$;

Природные соединения

- Магний – по распространенности занимает VI место . Содержание в земной коре составляет 2,1%. Встречается только в виде соединений. магнезит MgCO_3 и доломит $\text{MgCO}_3(\text{CaCO}_3)$, карналлита $\text{MgCl}_2 \cdot \text{KCl} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$,оливин $[(\text{Mg}, \text{Fe})_2\text{SiO}_4]$ форстерит $(\text{Mg}_2\text{SiO}_4)$ бруцит $\text{Mg}(\text{OH})_2$, кизерит MgSO_4 , эпсонит $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$, каинит $\text{MgSO}_4 \cdot \text{KCl} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$. На поверхности Земли магний легко образует водные силикаты (тальк, асбест и др.), примером которых может служить серпентин $3\text{MgO} \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$. Из известных науке 1500 минералов около 200 (более 13%) содержат магний.

Получение

- Металлический магний был впервые получен в 1828 г. А. Бюсси. Основной способ получения магния – электролиз расплавленного карналлита или MgCl_2 .
- $\text{MgCl}_2 = \text{Mg}(\text{на катодe}) + \text{Cl}_2(\text{на аноде})$

Физические свойства

- Магний – серебристо-белый блестящий металл, сравнительно мягкий и пластичный, хороший проводник тепла и электричества. На воздухе он покрывается тонкой оксидной пленкой, придающей ему матовый цвет. Кристаллическая решетка магния относится к гексагональной системе.
- Атомный радиус, (|1,6 |
Радиус иона Mg^{2+} , (|0,74 |
Энергия ионизации, эв, для Mg^0 (Mg^+ |7,64 |
для Mg^+ (Mg^{2+} |15,03 |
Плотность (20 оС), г/см³ |1,739 |
Температура плавления., оС |651 |
Температура кипения, оС |1107 |
Теплота плавления, кал/г-атом |2100 |
Теплота испарения, кал/г-атом |31000 |
Теплота возгонки (при 25 оС), кал/г-атом |35000 |
Удельная теплоемкость (20 оС), кал/г-град |0,248 |
Теплопроводность (20 оС), кал/см(сек. град |0,37 |
Удельное электрическое сопротивление, Ом(см |4,5(10-6 |
Поперечное сечение захвата тепловых электронов, барн |0,059 |
Электропроводность ($Hg=1$) |22 |



Химические свойства

- **I. Взаимодействие с простыми веществами**

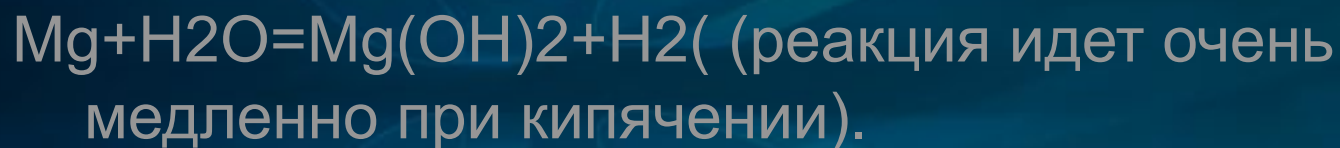
- 1) $2\text{Mg} + \text{O}_2 = 2\text{MgO}$ (магний горит в кислороде воздуха ослепительно-белым пламенем)
- 2) взаимодействие с галогенами
- $\text{Mg} + \text{Cl}_2 = \text{MgCl}_2$ (хлорид магния)
- 3) взаимодействие с серой
- $\text{Mg} + \text{S} = \text{MgS}$
- 4) взаимодействие с водородом
- $\text{Mg} + \text{H}_2 = \text{MgH}_2$

II. взаимодействие со сложными веществами

1) взаимодействие с кислотами



2) взаимодействие с водой



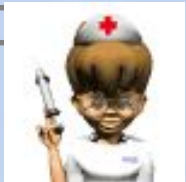
Биологическая роль магния

- недостаток магния в организме способствует заболеванию инфарктом миокарда. Недостаточное количество магния в крови — признак переутомления или стрессового состояния.
- Основные продукты, содержащие магний — это абрикосы, персики, цветная и белокочанная капуста, помидоры, картофель.
- Потребность взрослого организма в магнии составляет 300–500 мг/день.



Магний как лекарственное средство

- Английская соль ($\text{MgSO}_4(7\text{H}_2\text{O})$) используется как слабительное и желчегонное средство.
- Водные растворы тиосульфата магния используются для лечения ожогов и других заболеваний кожи.
- Жженая магнезия (MgO) нейтрализует желудочный сок. Кроме того, она применяется внутрь при кислотных отравлениях.



Применение

- Металлический магний имеет важное значение для народного хозяйства. Он используется при изготовлении сверхлегких сплавов для авиационной и ракетной техники, как легирующий компонент в алюминиевых сплавах, как восстановитель при магниетермическом получении металлов (титана, циркония ит.п.), в производстве высокопрочного “магниевого” чугуна со включенным графитом. Другие соединения магния – окись, карбонат, сульфат и т.п. – совершенно необходимы при изготовлении огнеупорных материалов, цементов и прочих **СТРОИТЕЛЬНЫХ** материалов.