

*Предметная область – химия*  
*Урок по теме: «Магний»*

*Выполнила:*

*Гаврилова Светлана Викторовна*

*учитель химии МБОУ лицея «Престиж»  
городского округа Самара*



# Содержание

Электронное строение атома Mg

Строение простого вещества

Физические свойства Mg

Химические свойства Mg

Горение Mg в кислороде

Горение Mg в воде

Горение Mg в хлоре

Вспышка смеси Mg + AgNO<sub>3</sub> от капли воды

Лабораторная работа: «Горение магния на воздухе»

Магнийтермия

Нахождение Mg в земной коре

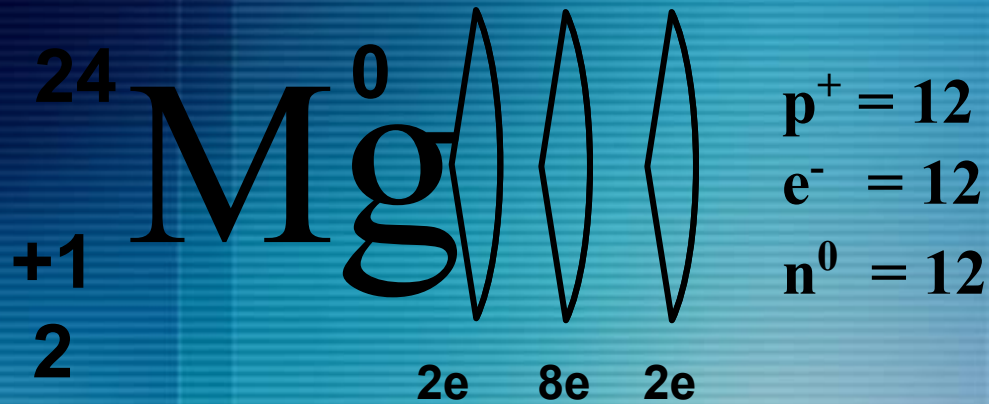
Получение Mg

Применение Mg и его сплавов

Отзыв

Интернет-ресурсы

# Электронное строение атома Mg

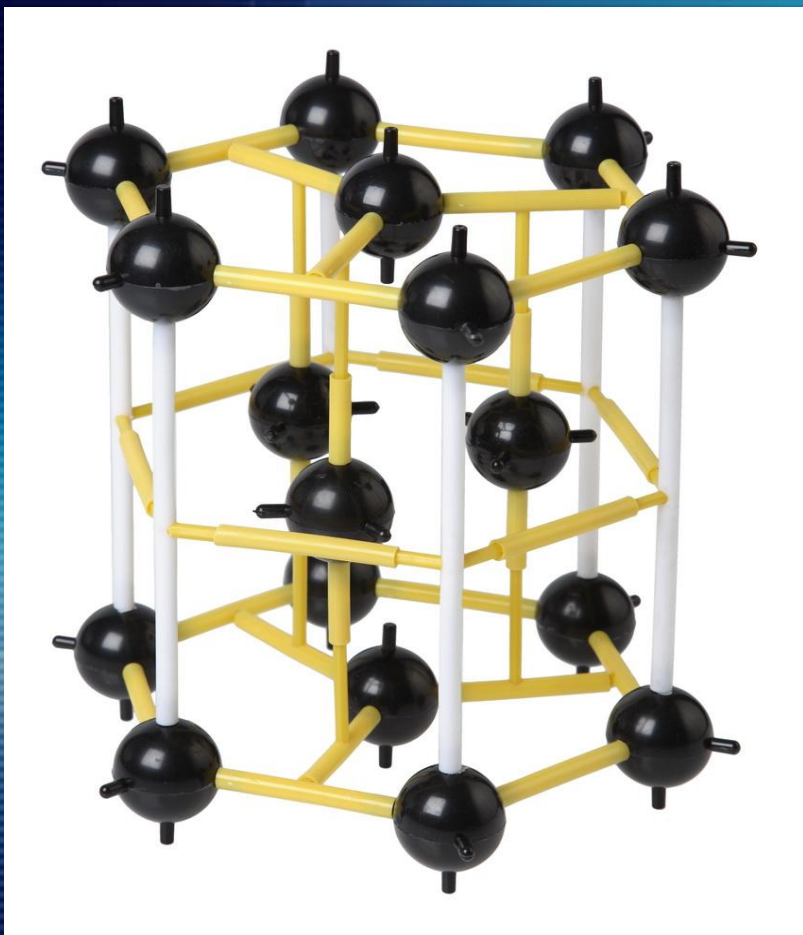


Порядок заполнения



Краткая электронная запись

# Строение простого вещества

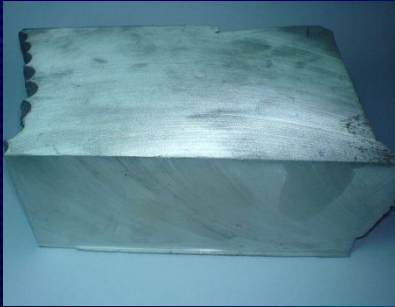


*Металл*

*Связь* - металлическая

*Кристаллическая решетка* -  
металлическая,  
гексагональная решетка

# Физические свойства Mg



**Цвет** – блестящий, серебристо-белый

$t_{\text{пл.}} = 651^{\circ}\text{C}$

$t_{\text{кип.}} \approx 1107^{\circ}\text{C}$

**Электропроводный**

**Легкий, плотность  $\rho = 1,74 \text{ г/см}^3$**

**Относительно мягкий, пластичный**

# Химические свойства Mg

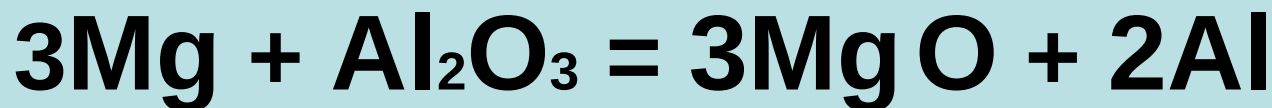
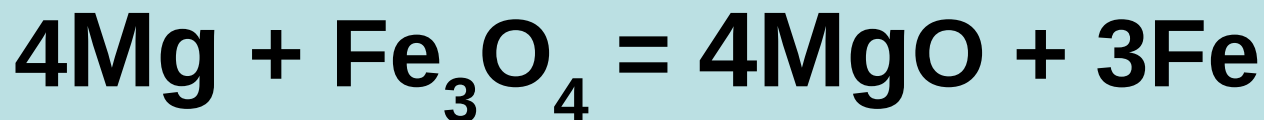
*С неметаллами (кислородом, серой)*

*С неметаллами (галогенами, азотом)*

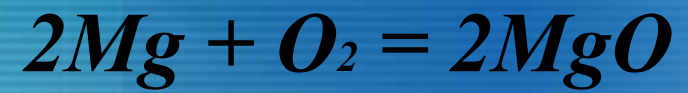
*С водой*

*С кислотами*

*С оксидами металлов*



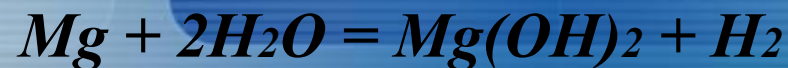
# Горение Mg в кислороде



# Горение Mg в воде

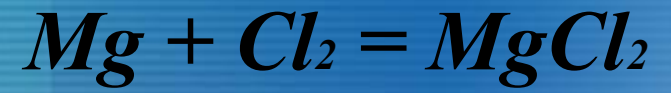
## Что будет, если тушить магнием водой?

На заводе по переработке вторичного сырья в Уолтон Хиллс, штат Огайо возник пожар. В здании было большое количество металлов, среди них титан, сталь и магний. Пожарные, опасаясь, что огонь перекинется на соседнюю бензозаправку решили залить горящее здание водой. Результат не заставил себя ждать - произошел сильный взрыв, во все стороны разлетелись куски раскаленного добела магния. Ослепительный огонь поднялся на высоту 50 м. Однако пожарных это ни чему не научило - они продолжили заливать здание, что вызвало новые взрывы магния. Пожарные вынуждены были отступить под дождем горящего магния. От жара огня начали плавиться стены здания. Единственный способ погасить пожар магния - засыпать металл большим количеством песка, что было в данном случае технически невозможно, но это не повод заливать горящий магний водой. Некомпетентные действия пожарных значительно усугубили масштаб аварии.

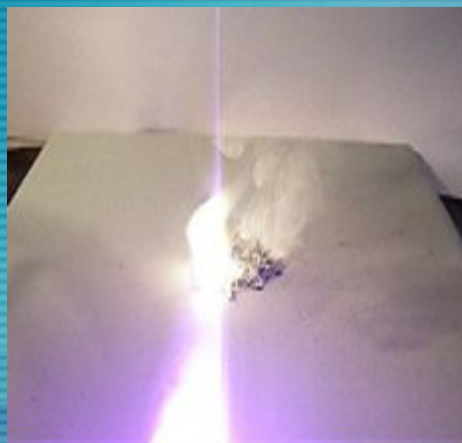
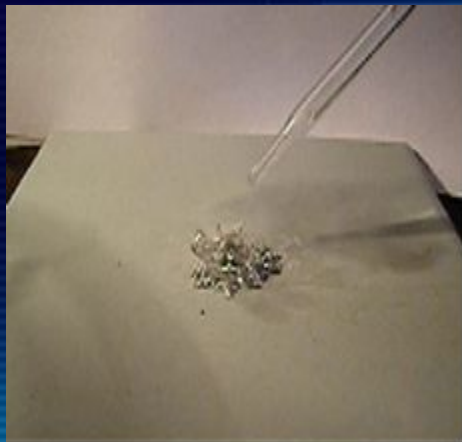




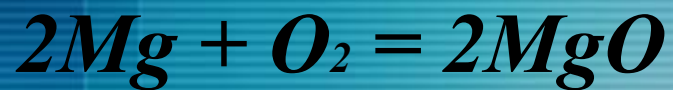
# Горение Mg в хлоре



# *Вспышка смеси $Mg + AgNO_3$ от капли воды*

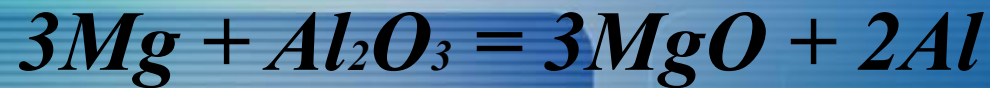
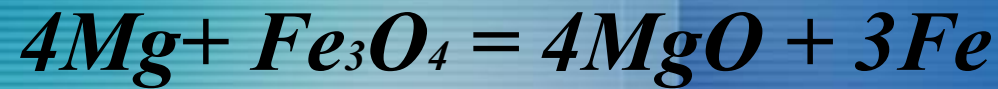


# Лабораторная работа: «Горение магния на воздухе»



# Магнийтермия

Магнийтермия – получение металлов восстановлением оксидов металлов магнием, которое сопровождается выделением значительного количества теплоты.



# Нахождение Mg в земной коре

## Сульфаты

Кизерит  $MgSO_4 \times H_2O$  (17,6% Mg)

Лангбейнит  $2MgSO_4 \times K_2SO_4$  (11,7% Mg)

Каинит  $MgSO_4 \times KCl \times 3H_2O$  (9,8% Mg)

## Карбонаты

Магнезит  $MgCO_3$  (28,8% Mg)

Доломит  $MgCO_3 \times CaCO_3$  (18,2% Mg)

Брусит  $Mg(OH)_2$  (Mg 41,7%)

Бишофит  $MgCl_2 \times 6H_2O$  (12,0% Mg)

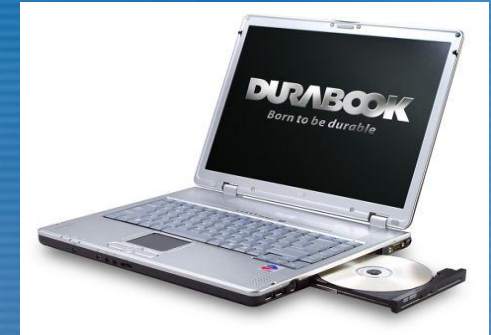
# Получение Mg

1830 год М. Фарадей:  $\text{MgCl}_2 = \text{Mg} + \text{Cl}_2$

В 1852 году метод был усовершенствован Р. Бунзеном

В России электролитический метод получения магния  
впервые разработал П.П.Федотьев в 1914 г. в  
Петроградском  
политехническом институте

# Применение Mg и его сплавов



# Выводы

*Магний – химический элемент II группы ПСХЭ Д.И. Менделеева, в химическом отношении – весьма активный металл, соединения магния имеют основной характер. Магний – характерный элемент мантии Земли, минералы магния многочисленны. Более половины из них образовались в биосфере – на дне морей, озер, в почвах. В промышленности наибольшее количество магния получают электролизом расплава хлорида магния. Широко применяются сплавы магния в промышленности. Магний – постоянная часть растительных и животных организмов. Из препаратов магния в медицинской практике применяют: сульфат магния (как успокаивающее, противосудорожное, спазмолитическое, слабительное и желчегонное средство), магнезию жженую (магния оксид) и карбонат магния (легкое слабительное).*



# *Интернет-ресурсы*

<http://chemistry-chemists.com/Video/Magnesium-iodine.htm>

[experiment.edu.ru/catalog.asp?cat\\_ob\\_no=12849&ob\\_no=12665](http://experiment.edu.ru/catalog.asp?cat_ob_no=12849&ob_no=12665)

[http://www.himikatus.ru/art/nvideo\\_neorg/goreniemag.php](http://www.himikatus.ru/art/nvideo_neorg/goreniemag.php)

<http://chem100.ru/elem.php?n=12>

<http://www.alhimikov.net/element/Mg.html>

<http://ru.wikipedia.org/wiki>