

Свойства Цинка

Презентацию к
интегрированному уроку
литературы и химии
в 8 классе выполнила
Юневич ТГ.

Цинк



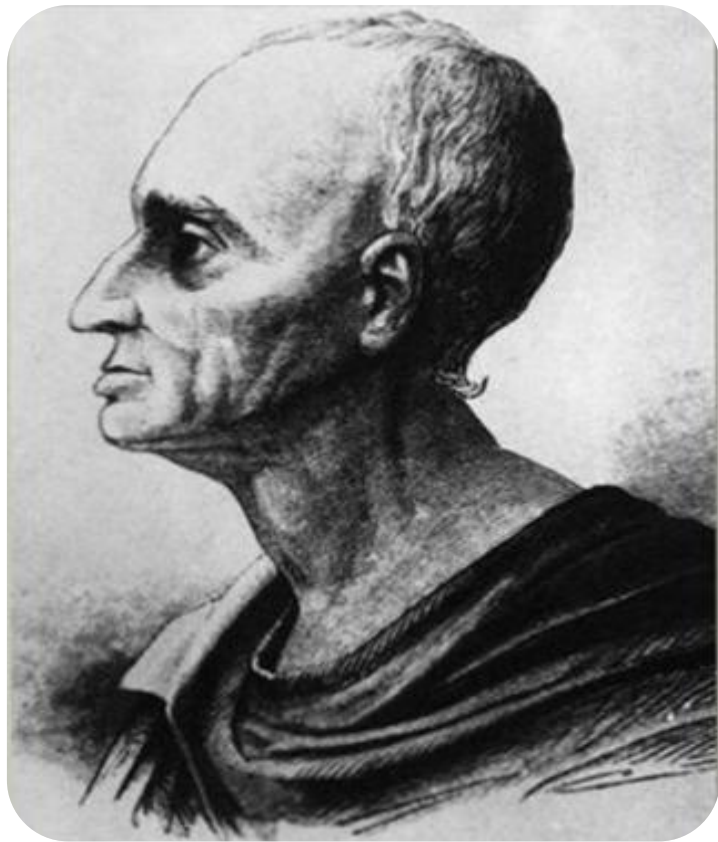
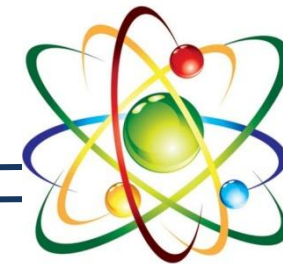
Химический элемент 2-й группы, четвёртого периода периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева.





Латинское *zincum* переводится как «белый налет».

История цинка



Цинк в чистом виде впервые выделил Уильям Чемпион в 1738 году

Цинк в природе как
самородный металл не
встречается.

Цинк добывают из
полиметаллических руд.





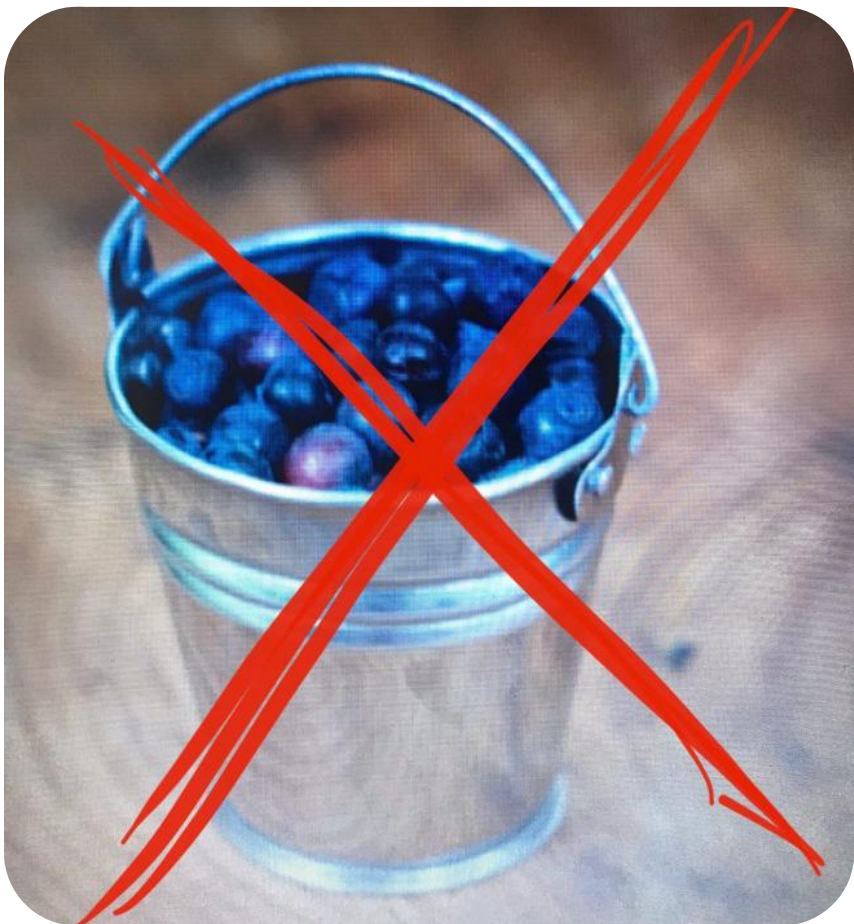
Цинковый шпат
 ZnCO_3



Цинковый шпинель
 $\text{ZnO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$



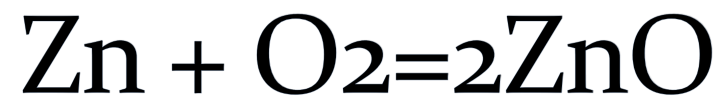
Цинковая обманка
 ZnS



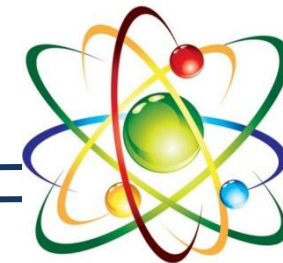
Химические свойства цинка



При нагревании на воздухе сгорает ярким голубоватым пламенем с образованием оксида цинка



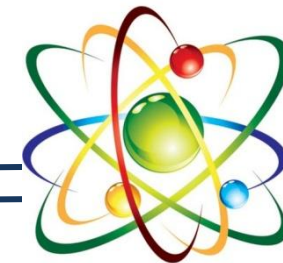
Химические свойства цинка



Цинк реагирует с галогенами с образованием галогенидов



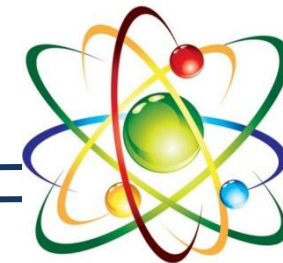
Химические свойства цинка



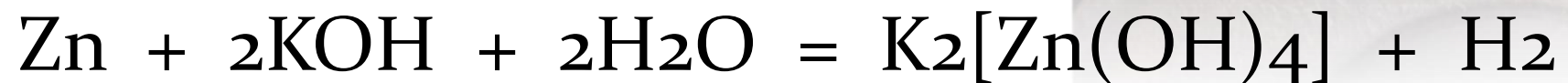
Цинк реагирует с серой
с образованием сульфидов



Химические свойства цинка



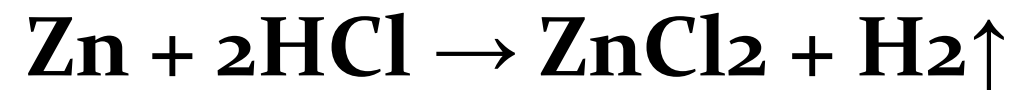
Цинк – взаимодействует
с щелочами



Химические свойства цинка



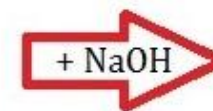
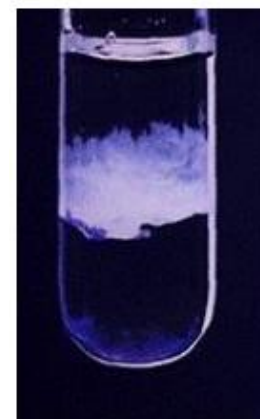
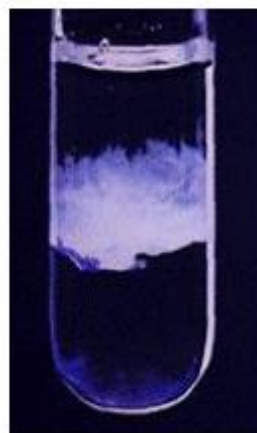
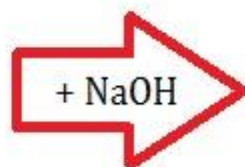
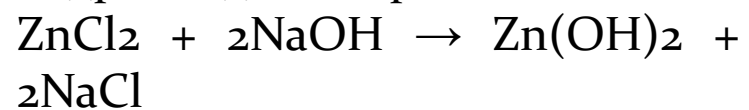
Цинк взаимодействует с минеральными кислотами (с соляной, фосфорной и разбавленной серной кислотой и др.



Взаимодействие избытка солей цинка с щелочами.



Хлорид цинка взаимодействует с гидроксидом натрия:





Почему нельзя применять оцинкованную посуду?

