

Тема: Химия 9В

Время: 13 ноя 2020 08:00 AM Москва

Подключиться к конференции Zoom

<https://us04web.zoom.us/j/72946227142?pwd=ME4zQXlvcEZzSmtXNUdKazd4eHhtdz09>

**Идентификатор конференции: 729 4622
7142**

Код доступа: 9ZRHNG



Общая характеристика элементов 1 группы главной подгруппы. (Щелочные металлы)

Название ЩМ	Хим. символ	Распределение e^- по уровням
Литий	Li	2,1
Натрий	Na	2,8,1
Калий	K	2,8,8,1
Рубидий	Rb	2,8,18,8,1
Цезий	Cs	2,8,18,18,8,1
Франций	Fr	2,8,18,32,18,8,1



Выводы:

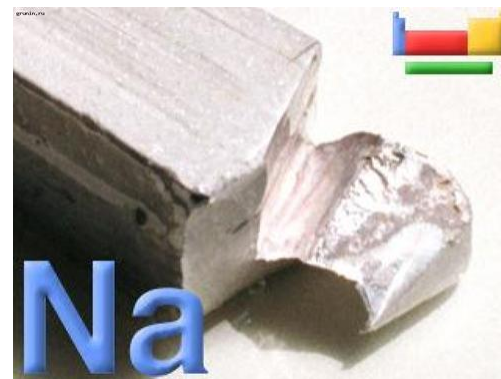
1. На последнем уровне у всех ЦМ $\text{p} \leq 7$.
2. Валентность всех ЦМ IV .
3. Степень окисления ЦМ постоянна +IV .
4. Все ЦМ являются хорошими

восстановителям
и.



Физические свойства ЩМ

1. Все ЩМ – серебристо-белые, мягкие Me.



Физические свойства ЩМ

Учебник, стр.53,
рис.21.

2. Плотность ЩМ увеличивается от Li к Fr.

3. Все ЩМ – хорошо режутся ножом.

4. $T_{пл}$ ЩМ уменьшаются от Li к Fr.

(все, кроме Li плавятся ниже $T_{кип.}$ воды).



Химические свойства ЩМ

1. Все ЩМ – сильные восстановители
2. Восстановительные свойства в группе сверху вниз возрастают
3. Самый сильный металл в ПСХЭ –



Химические свойства ЦМ

Химические свойства ЦМ	Уравнения реакции
1. Сгорание на воздухе.	
2. Взаимодействие с H_2O .	
3. Взаимодействие с неметаллами.	
4. Взаимодействие с кислотами.	
5. Взаимодействие с солями.	



Таблицу присылают на почту:

maksimovzhe@yandex.ru

9А	9Б	9В
<ul style="list-style-type: none">1 Абрамова Елена2 Акаткина Дарья3 Артемов Даниил4 Букреев Максим5 Гребнева Виктория6 Григорьева Виктория7 Гурина Элина8 Гуськов Илья9 Дворников Роман10 Джартиев Расул	<ul style="list-style-type: none">1 Аллахвердиева Гызбаст2 Анохин Денис3 Артемьева Наталья4 Бавыкин Дмитрий5 Боева Полина6 Донченко Максим7 Дрындина Анастасия8 Дудкин Александр	<ul style="list-style-type: none">1 Акберов Рафиг2 Алесин Денис3 Бартенев Алексей4 Берестовая Валерия5 Бикетов Михаил6 Вардугин Кирилл7 Ветохин Антон8 Горбунов Михаил9 Демочкина Виктория

