

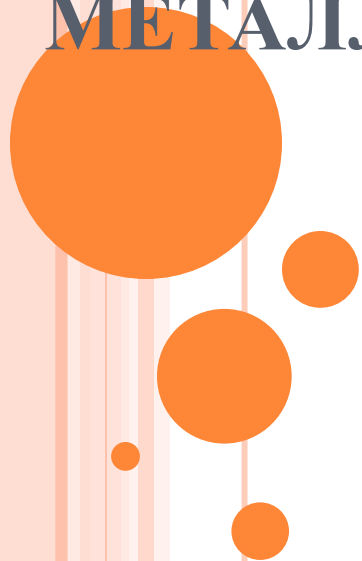
МЕТАЛЫ.

ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА

МЕТАЛЛОВ. ФИЗИЧЕСКИЕ

СВОЙСТВА И ПРИМЕНЕНИЕ

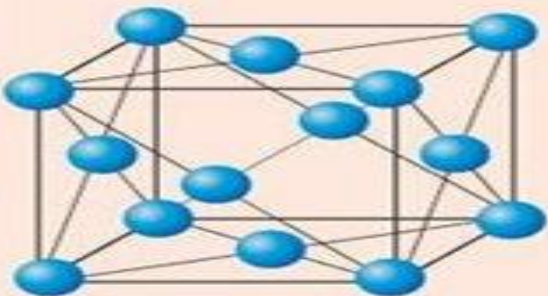
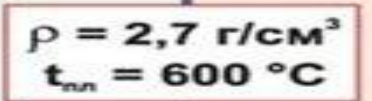
МЕТАЛЛОВ.



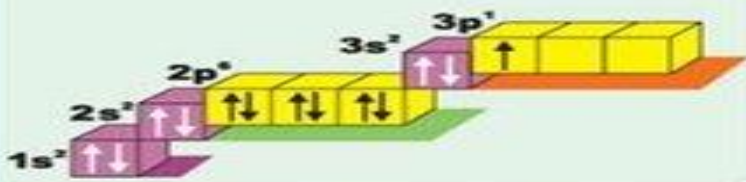
5

МЕТАЛЛЫ

АЛЮМИНИЙ



Кубическая гранецентрированная кристаллическая решетка



АЛЮМИНИЙ В ПРИРОДЕ

БОКСИТ
Al₂O₃ · nH₂O



КОРУНД



САПФИР

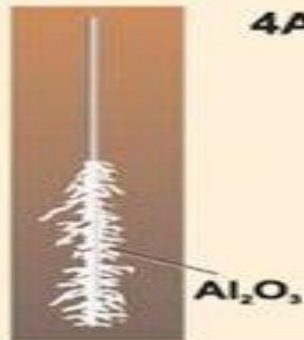


РУБИН

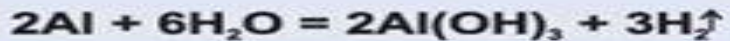


ОКИСЛЕНИЕ АЛЮМИНИЯ

НА ВОЗДУХЕ



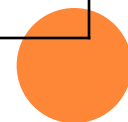
В ВОДЕ



Цели урока: повторить и обобщить сведения о металлической химической связи и кристаллической металлической решетке. Изучить общие физические свойства металлов, рассмотреть варианты классификации металлов.



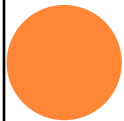
ЗНАЮ	ХОЧУ УЗНАТЬ	УЗНАЛ (А)



ЗНАЮ	ХОЧУ УЗНАТЬ	УЗНАЛ (А)
1. Металлов в ПСХЭ Д.И. Менделеева намного больше, чем неметаллов.	1. Что общего у всех металлов и почему их выделяют в отдельную группу?	
2. Металлы в ПСХЭ Д.И. Менделеева занимают нижний левый угол.	2. Как можно классифицировать металлы?	
3. В металлах металлическая связь и металлическая кристаллическая решетка	3. Где применяются, используются разные металлы?	
4. Большинство металлов твердые по агрегатному состоянию (Hg-жидк.)	4. С какими веществами они реагируют?	
5. Металлы бывают черные и цветные		
6. Металлы блестят.		
7. Из металлов можно изготовить много разных деталей, предметов.		



ЗНАЮ	ХОЧУ УЗНАТЬ	УЗНАЛ (А)
<p>1. Металлов в ПСХЭ Д.И. Менделеева намного больше, чем неметаллов.</p> <p>2. Металлы в ПСХЭ Д.И. Менделеева занимают нижний левый угол.</p> <p>3. В металлах металлическая связь и металлическая кристаллическая решетка</p> <p>4. Большинство металлов твердые по агрегатному состоянию (Hg-жидк.)</p> <p>5. Металлы бывают черные и цветные</p> <p>6. Металлы блестят.</p> <p>7. Из металлов можно изготовить много разных деталей, предметов.</p>	<p>1.Что общего у всех металлов и почему их выделяют в отдельную группу?</p> <p>2.Как можно классифицировать металлы?</p> <p>3.Где применяются, используются разные металлы в соответствии с их свойствами?</p>	<p>1.Металлы являются восстановителями, они имеют 1-3 электрона на внешнем энергетическом уровне, у них большой атомный радиус. Их всего 88, они располагаются в главных и побочных подгруппах ПСХЭ. Общие физические свойства определяются металлической связью и металлической кристаллической решеткой.</p> <p>2. Металлы бывают: легкоплавкие (ртуть -39°C) и тугоплавкие (вольфрам $+3800^{\circ}\text{C}$); Мягкие (ЩЗ: натрий, калий) и твердые (хром); тяжелые (плотность больше 5г/см^3 осмий-22г/см^3) и легкие (литий $0,53\text{г/см}^3$),лучшие проводники электричества (серебро, медь, золото, алюминий) и худшие проводники электричества (ртуть, свинец, вольфрам); Металлы высокой пластичности: золото, серебро, медь, олово и т.д.</p> <p>3.</p>



Вопрос 3. Где применяются, используются
разные металлы в соответствии с их
свойствами?



ЛАБОРАТОРНЫЙ ОПЫТ «ОЗНАКОМЛЕНИЕ С ФИЗИЧЕСКИМИ СВОЙСТВАМИ МЕТАЛЛОВ».





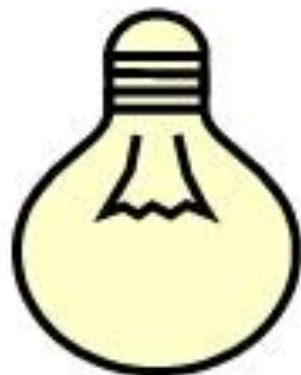
1. Пластичность



2. Твёрдость



3. Блеск



6. Тепло- и электро
проводность

**Физические
свойства
металлов**



5. Плотность



4. T^0 С плавления
и кипения

