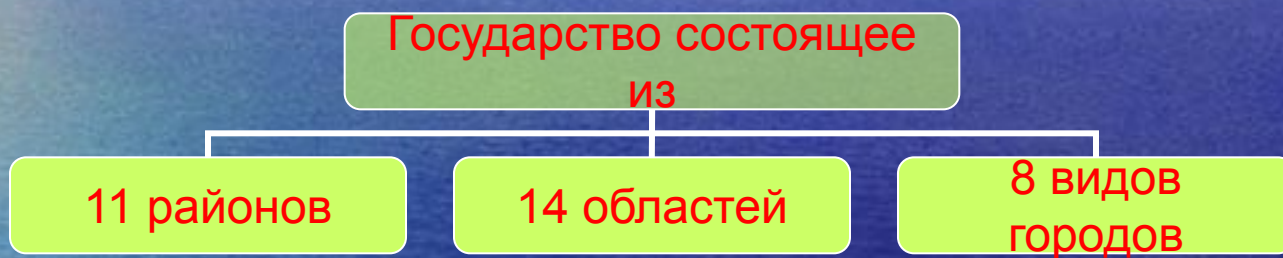




АЛЮМИНИЙ- Житель Страны ПСХЭ

Страна ПСХЭ



История Алюминия

- Родился Алюминий в 1827г.
- Ф.Вёлер с помощью металлического калия получил загадочный металл путём вытеснения его из расплава хлористого алюминия. Но в 1886г. Два химика Поль Эру и Чарльз Холи сделали открытие, которое позволило снизить затраты на производство Алюминия. Они обнаружили что в расплавленном минерале криолите неподатливый глинозем растворяется в горячем чае так же хорошо, как сахар. И если в этот раствор опустить электроды, то Al начинает кристаллизироваться на катоде, надёжно закрытый от воды и кислорода коркой криолита.

Место жительства.

- *У каждого жителя ПСХЭ есть свой дом.*
- *Живёт Алюминий в 13 доме 3-й области (3-й ряд) в 3-м районе (3-й период) в 1-ом квартале (1-я подгруппа).*

Характеристика

Алюминий самый распространённый на земле металл.

Серебристо-белый, лёгкий, но механически прочный. Он любит гостить у глин, полевых штапов, слюд и многих других минералов. Послушный: легко поддаётся обработке, легко вытягивается в проволоку, раскатывается в фольгу, отливается. Дружит с электричеством и теплом. Легко может подружиться с другими жителями ПСХЭ. Природный Алюминий состоит из одного изотопа.

Его физ. приметы.

Очень лёгкий. Плотность его равна 2,7 кг/м³ в кубе. Атомный вес 26,98. Электроотрицательность по Полингу 1,5. Атомный радиус его 0,143нм. По массе от всей Земли 8,8%. При температуре 660 градусов становится хрупким, легко ломается, его можно истолочь в порошок.

Его хим. приметы.

У атома Алюминия на внешнем энергетическом уровне находятся 3 электрона, которые он отдаёт при встрече с другими жителями страны ПСХЭ. При этих встречах он имеет степень окисления +3. Алюминий является сильным восстановителем. Он очень активный металл, но хитрый. Если он не хочет с кем либо встречаться (взаимодействовать), то он на открытом воздухе одевает тонкий, прочный, беспористый плащ. Это объясняет его высокую коррозионную стойкость.

Презентацию выполнил:

Автор

Редактор

Оформитель

Голубков Сергей (9-Г)

Учитель: Аванесова Г.Н.