СЕМЬ МЕТАЛЛОВ СОЗДАЛ СВЕТ
ПО ЧИСЛУ СЕМИ ПЛАНЕТ:
МЕДЬ, ЖЕЛЕЗО, СЕРЕБРО…
ДАЛ НАМ КОСМОС НА ДОБРО.
ЗЛАТО, ОЛОВО, СВИНЕЦ…
СЫН МОЙ, СЕРА – ИХ ОТЕЦ.
А ЕЩЁ ТЫ ДОЛЖЕН ЗНАТЬ:
ВСЕМ ИМ РТУТЬ – РОДНАЯ МАТЬ.

118 ЭЛЕМЕНТОВ.

96 – МЕТАЛЛОВ. 16 НЕМЕТАЛЛОВ, 8 ИНЕРТНЫХ ГАЗОВ.

Что такое инертные(благородные) газы?

СОСТАВИТЬ СХЕМУ СТРОЕНИЯ И ЗАПИСАТЬ ЭЛЕКТРОННУЮ ФОРМУЛУ СЛЕДУЮЩИХ АТОМОВ:

K, Ca, P, Cl

ОСОБЕННОСТИ СТРОЕНИЯ АТОМОВ МЕТАЛЛОВ

- От 1 до 3 электронов на внешнем энергоуровне атома
- Радиус атомов в периоде уменьшается слева направо. Металлы стоят вначале периода.
- В главной подгруппе радиус увеличивается сверху вниз.
- Связь между атомами в простых веществах металлическая химическая

ОСОБЕННОСТИ СТРОЕНИЯ АТОМОВ НЕМЕТАЛЛОВ

- От 4 до 8 электронов на внешнем энергоуровне атома
- Радиус меньше радиуса атомов металлов
- В простых веществах химическая связь ковалентная неполярная.

АЛЛОТРОПИЯ ОЛОВА

Экспедиция Р.Скотта к Южному полюсу в 1912 г. погибла из-за того, что потеряла весь запас горючего, которое было в запаянных оловом баках. Какой химический процесс лежал в основе этого?

АЛЛОТРОПНЫЕ МОДИФИКАЦИИ ОЛОВА

Альфа – олово – неметалл, серый порошок

Бета – олово – металл серебристо-белого цвета

ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА МЕТАЛЛОВ

Блеск

Пластичность

Электропроводность

Теплопроводность

Ковкость

АЛЛОТРОПИЯ – СПОСОБНОСТЬ ОДНОГО ХИМИЧЕСКОГО ЭЛЕМЕНТА ОБРАЗОВЫВАТЬ НЕСКОЛЬКО ПРОСТЫХ ВЕЩЕСТВ, КОТОРЫЕ НАЗЫВАЮТ МОДИФИКАЦИЯМИ ДАННОГО ЭЛЕМЕНТА.

ВЕРНО ЛИ ЧТО?

1. Неметаллы – хорошо проводят электрический ток
2. Графит имеет слабый металлический блеск
3. При обычных условиях фтор, хлор и бром – газы
4. Хром – самый твёрдый металл
5. У атомов –металлов на внешнем уровне не более 3 электронов
6. Серебро используют для изготовления зеркал