

Лёгкие металлы.

Выполнила:
Лаптырева Светлана.

- **Лёгкие металлы - металлы, обладающие малой плотностью. Они встречаются только в виде прочных соединений.**



- Самые распространённые лёгкие металлы:

1) Алюминий

2) Галлий

3) Индий

4) Магний

Алюминий.

- Алюминий— элемент 13-й группы периодической таблицы химических элементов, третьего периода. Получают с помощью восстановления калия и хлорида алюминия (реакция протекает при нагревании)



Галлий.

- Галлий — элемент 13-й группы, четвёртого периода периодической системы химических элементов. Основным источником получения служат растворы глинозёмного производства при перер



Индий.

- Индий — элемент 13-й группы периодической таблицы химических элементов, пятого периода. Получают из отходов и производства цинка, и в меньшем количестве из свинца.



а.

Магний.

- Магний — элемент второй периодической таблицы химических элементов, третьего периода. Получают с помощью электролиза расплава смеси безводных хлоридов магния, натрия и калия



Плотность ρ металлов и сплавов при температуре 20 °С

Металл или сплав	ρ , кг/м ³	Металл или сплав	ρ , кг/м ³
Алюминий	2700	Калий	862
Баббит	7300–10100	Константан	8900
Бронза	8700–8900	Кремний	2328
Ванадий	6110	Латунь	8300–8700
Висмут	9800	Литий (наиболее легкий металл)	539
Вольфрам	19300	Магний	1740
Германий	5350	Манганин	8400–8500
Дюралюминий	2700–2900	Медь	8940
Железо	7874	Платина	21460
Золото	19320	Платино- иридиевый сплав	21620
Молибден	10200	Свинец	11340
Натрий	986	Серебро	10500
Нейзильбер	8400–8700	Сталь	7700–7900
Никелин	8500	Уран	19040
Никель	8900	Цинк	7133
Нихром	8100–8400	Чугун	7000–7800
Олово	7300	Хром	7190
Осмий (наиболее плотный металл)	22610		