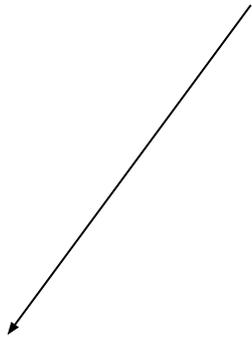
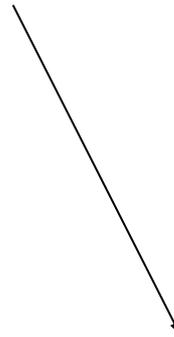


Классификация веществ

ВЕЩЕСТВА

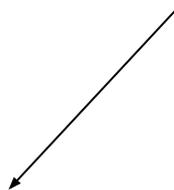


простые

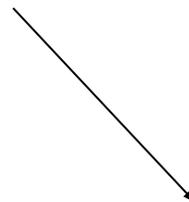


сложные

ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА



МЕТАЛЛЫ



НЕМЕТАЛЛЫ

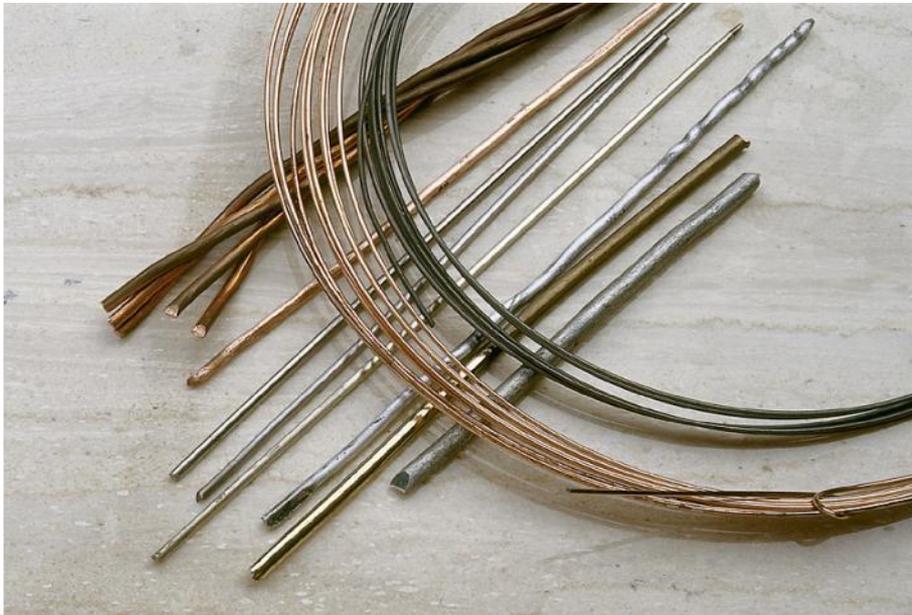
ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА МЕТАЛЛОВ

Агрегатное состояние

Пластичность (ковкость)



**Способность прокатываться
в проволоку, тонкие листы,
фольгу**



Самый пластичный металл – золото.

1 грамм золота можно раскатать
в проволоку
длиной 160 м, тоньше
человеческого волоса.



Электропроводность Теплопроводность



МЕТАЛЛИЧЕСКИЙ БЛЕСК

(отражают свет)



Температура плавления

Самый легкоплавкий - ртуть



**Самая высокая
температура плавления
у вольфрама (W)-
3410 градусов**



Плотность металлов

Легкие
(плотность
до 5 г/куб.см)

*Самый легкий -
литий*



Тяжелые
(плотность
больше 5 г/куб.см)

*Самый тяжелый –
осмий*



Твердость

Самый твердый – хром,



самый мягкий - цезий



ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА НЕМЕТАЛЛОВ

АГРЕГАТНОЕ СОСТОЯНИЕ

твердые

жидкое

газообразные

Сера, фосфор, кремний

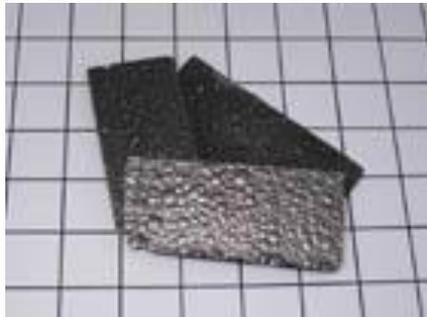
бром

Кислород, хлор, азот



Неметаллы имеют физические свойства, противоположные свойствам металлов:

1. Не проводят электрический ток и тепло
2. Не обладают металлическим блеском
3. Хрупкие



графит



красный фосфор

Металлы образованы атомами химических элементов металлов. Тела, состоящие из металлов, обладают многими сходными свойствами. Медь, цинк, железо, алюминий и другие металлы имеют блеск, пластичность, быстро нагреваются, проводят электрический ток.

