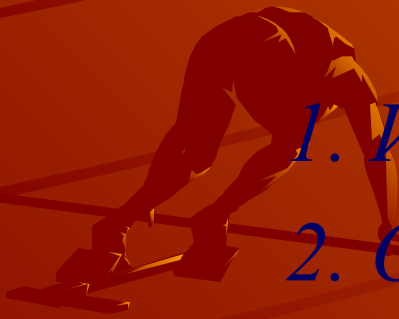


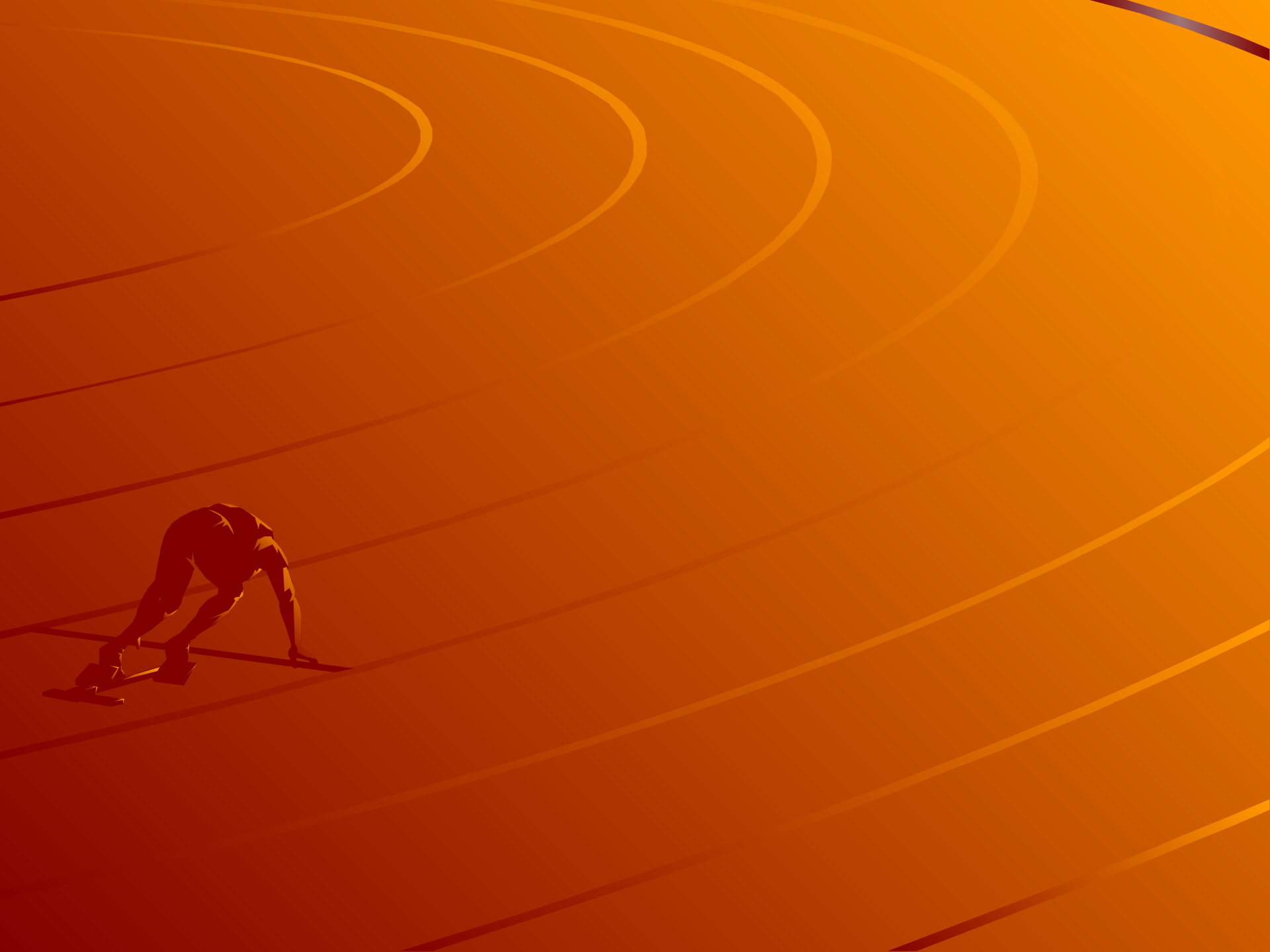
Простые вещества – металлы.

Общие физические свойства металлов.



1. Итоги контрольной работы.

*2. Ознакомиться с общими
физическими свойствами
металлов.*



Историческое деление цивилизаций.

Каменный век

Медный век

Бронзовый век

Железный век

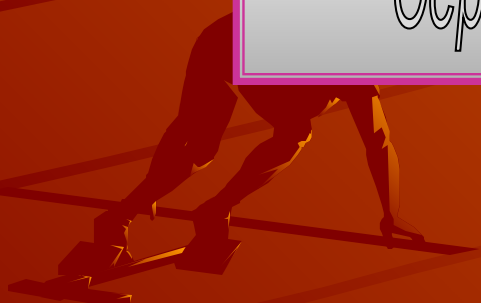
Мифологическое деление

Золотой век


Серебрянный век

Медный век

Железный век

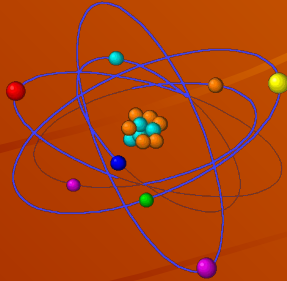


Металлы и небесные тела

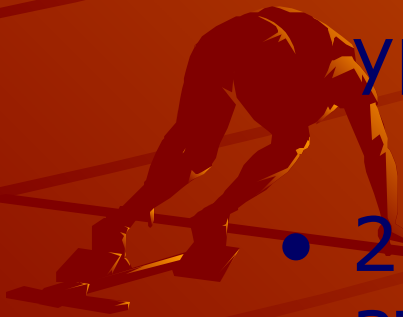


Золото	Солнце
Серебро	Луна
Ртуть	Меркурий
Медь	Венера
Железо	Марс
Олово	Юпитер
Свинец	Сатурн

Основные особенности строения атомов металлов:



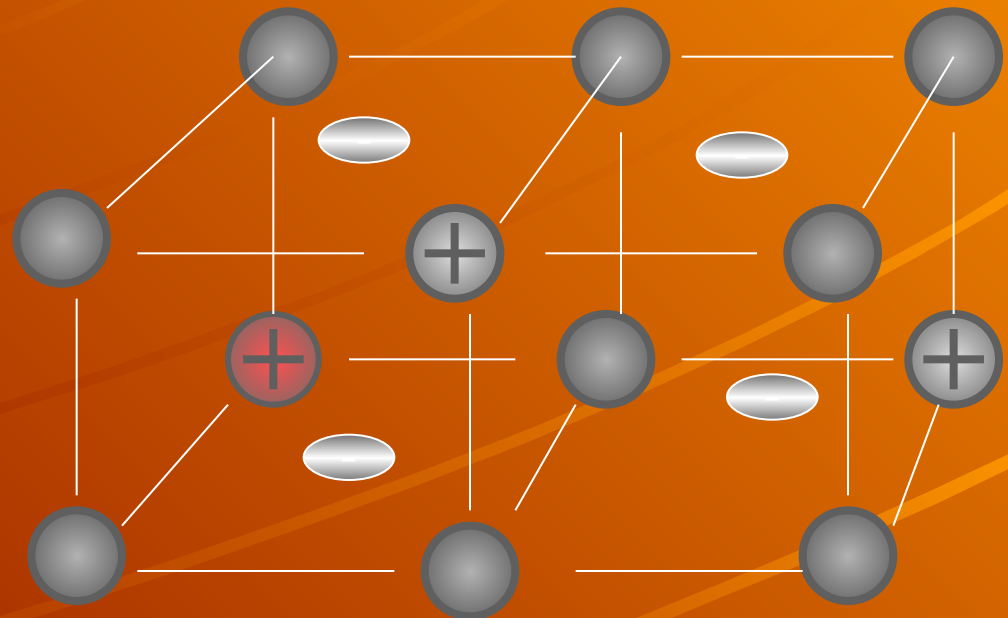
- 1. Небольшое число \bar{e} на последнем энергетическом уровне ($1 - 3\bar{e}$).
- 2. Относительно большой атомный радиус.



Металлическая кристаллическая решетка

В УЗЛАХ РЕШЕТКИ:

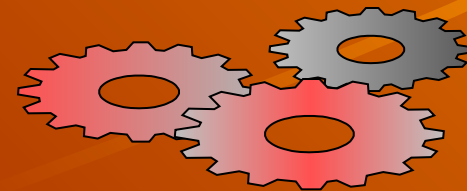
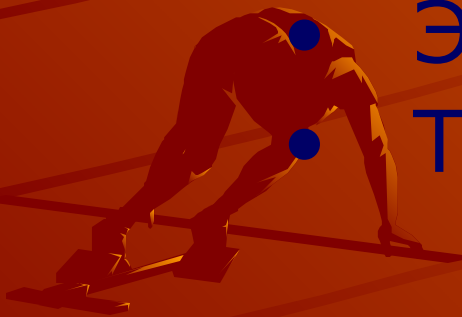
- 1. нейтральные атомы.
- 2. положительно заряженные ионы.



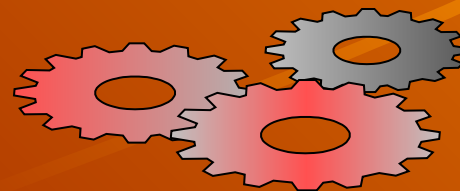
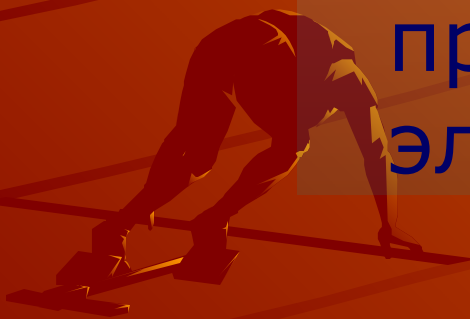
е⁻ – свободно перемещаются
по кристаллической решетке.

Физические свойства металлов

- Металлический блеск.
- Пластичность, ковкость.
- Электропроводность.
- Теплопроводность.



- Металлы – это ковкие, пластичные, тягучие вещества, которые имеют металлический блеск и способны проводить тепло и электрический ток.



Домашнее задание:

- §13 Упр.1 стр.51,
- Упр.4 стр.55

