

«Металлы»



Физические свойства металлов	10	20	30	40	50
Загадки о металлах	10	20	30	40	50
Нахождение в природе и получение металлов	10	20	30	40	50
Химические свойства металлов	10	20	30	40	50
Соединения металлов	10	20	30	40	50

Самый тяжелый металл?



[На главную](#)

[Ответ](#)

ОСМИЙ



[На главную](#)

Самый тугоплавкий металл?



[На главную](#)

[Ответ](#)

W – вольфрам



[На главную](#)

Общие физические свойства металлов: ...



[На главную](#)

[Ответ](#)

тепло и электропроводность,
ковкость и пластичность,
металлический блеск



[На главную](#)

Из каких металлов делают проволоку
и почему?



[На главную](#)

[Ответ](#)

алюминий, медь, железо



[На главную](#)

Почему металлы используются в виде сплавов? Приведите пример.



[На главную](#)

[Ответ](#)

Чтобы получить
совокупность сразу
нескольких полезных
свойств.

[На главную](#)

Особенно мне хвастать нечем,
Только металлов всех прочих я легче.
В сплавах я ценной добавкой сияю,
Твердость им добавляю.



[На главную](#)

[Ответ](#)

Li - ЛИТИЙ



[На главную](#)

Вхожу в состав я хлорофилла
и всех зеленых растений.



[На главную](#)

[Ответ](#)

Mg - магний



[На главную](#)

В воде я быстро
растворяюсь и в едкую щелочь
превращаюсь.

В кислороде горю желтым огнем,
превращаюсь в пероксид.

[На главную](#)

[Ответ](#)

Na - натрий



[На главную](#)

В честь страны в Европе назван я,
Металлы щелочные – моя семья,
В свободном виде не могу существовать,
Старайтесь побыстрее мое имя отгадать.

[На главную](#)

[Ответ](#)

Fr - франций



[На главную](#)

Прославлен всеми,
Металл, испытанный огнем.
Манил к себе людей веками
Алхимик жил в мечте о нем.



[На главную](#)

[Ответ](#)

Аи — ЗОЛОТО



[На главную](#)

Какие металлы
МОЖНО ВСТРЕТИТЬ В
ВИДЕ ПРОСТЫХ
веществ?

[На главную](#)

[Ответ](#)

малоактивные



[На главную](#)

В виде каких соединений в встречается в природе железо?



[На главную](#)

[Ответ](#)

ОКСИДЫ: Fe_2O_3 , Fe_3O_4

Пирит: FeS_2



[На главную](#)

В виде каких соединений встречается в природе алюминий?

[На главную](#)

[Ответ](#)

Al_2O_3 –
бокситы, рубин

[На главную](#)

Что такое пирометаллургия?



[На главную](#)

[Ответ](#)

Получение
металлов из оксидов с
помощью магния,
алюминия, углерода,
водорода.

[На главную](#)

Каким способом получить алюминий из его оксида?



[На главную](#)

[Ответ](#)

ЭЛЕКТРОЛИЗОМ

[На главную](#)

Назовите амфотерные
металлы



[На главную](#)

[Ответ](#)

*алюминий,
цинк, бериллий*

На главную

Что такое коррозия металлов?



[На главную](#)

[Ответ](#)

Самопроизвольное разрушение металлов.



[На главную](#)

С чем должно прореагировать железо, чтобы получить степень окисления +3?



[На главную](#)

[Ответ](#)

С азотной кислотой, хлором, серной
концентрированной кислотой.



[На главную](#)

С какими кислотами металлы реагируют по-другому, без выделения водорода?



[На главную](#)

[Ответ](#)

HNO_3 , H_2SO_4 конц



[На главную](#)

Зачем к стальным
изделиям часто
крепят цинковые
пластины?

[На главную](#)

[Ответ](#)

чтобы
уменьшить
коррозию

[На главную](#)

Формула поваренной соли. Где она используется?



[На главную](#)

[Ответ](#)

NaCl



[На главную](#)

Что такое пищевая сода и где она применяется?



[На главную](#)

[Ответ](#)



[На главную](#)

[Ответ](#)

Где встречается кальций в нашем организме? Какую роль он играет?



[На главную](#)

[Ответ](#)

Чем отличается гашеная
известь от негашеной?

Известковое молоко от
известковой воды?

[На главную](#)

[Ответ](#)

CaO – негашеная известь

$\text{Ca}(\text{OH})_2$ - гашеная известь,
известковое молоко и вода

[На главную](#)

Какой металл придает нашей крови красный цвет? Какую функцию он там выполняет?



[На главную](#)

[Ответ](#)

железо



[На главную](#)

Почему надо срочно убирать пролитую ртуть? Как это правильно сделать?



[На главную](#)

[Ответ](#)

пары ртути ядовиты



[На главную](#)