

Тест по химии
Общая характеристика и способы получения металлов
11 класс

1. Укажите а) металл с наименьшей плотностью, б) наиболее легкоплавкий металл
 - 1) литий
 - 2) натрий
 - 3) ртуть
 - 4) алюминий
 - 5) золото
2. Укажите а) наиболее тугоплавкий металл, б) металл с наибольшей плотностью
 - 1) осмий
 - 2) вольфрам
 - 3) хром
 - 4) серебро
 - 5) железо
3. Укажите **два** металла, атомы которых наиболее легко отдают электроны
 - 1) медь
 - 2) железо
 - 3) кальций
 - 4) алюминий
 - 5) натрий
4. Укажите **два** металла, которые не окисляются кислородом воздуха
 - 1) алюминий
 - 2) цинк
 - 3) железо
 - 4) серебро
 - 5) платина
5. Укажите **два** металла, которые реагируют с водой при комнатной температуре
 - 1) алюминий
 - 2) кальций
 - 3) цинк
 - 4) олово
 - 5) калий
6. С соляной кислотой **не** реагируют металлы
 - 1) железо
 - 2) ртуть
 - 3) медь
 - 4) магний
 - 5) алюминий
7. Встречается главным образом в свободном виде каждый из двух металлов
 - 1) золото
 - 2) никель
 - 3) железо
 - 4) платина
 - 5) хром
8. Электролизом раствора соли можно получить металлы
 - 1) магний
 - 2) натрий
 - 3) хром
 - 4) медь
 - 5) алюминий
9. Какие металлы получают только электролизом расплавов?
 - 1) кальций
 - 2) никель
 - 3) хром
 - 4) серебро
 - 5) алюминий
10. Катионы каких **двух** металлов будут первыми разряжаться катодом при электролизе раствора смеси солей?
 - 1) медь
 - 2) серебро
 - 3) олово
 - 4) железо
 - 5) свинец

*Ответы на тест по химии
Общая характеристика и способы получения металлов
11 класс*

1-13
2-21
3-35
4-45
5-25
6-23
7-14
8-34
9-15
10-12