*Тест № 1по теме Металлы*

*Выберите правильный ответ*

1. Элементы металлы находятся

а) левом нижнем углу П.С.

б) правом верхнем углу П.С.

в) лежат по диагонали П.С.

2.Самый тугоплавкий металл

а) Pb б) Hg в) W г) Au

3. Какое физическое свойство является общим для всех металлов

а) металлический блеск

б) тепло- и электропроводность

в) твердое агрегатное состояние при нормальных условиях.

г) ковкость и пластичность

4. Катион, какого металла окрашивает пламя в тёмно – красный цвет

а) Ca 2+ б) Ba 2+ в) Li+ г) K+

5. Какая из схем характеризует металл

а) Mg2+ +2e- = Mg0

б) K0– 1e- = K+1

в) Fe 3++1e- = Fe2+

г) Al0 – 3 e- = Al3+

Тест № 2 по теме Металлы

*Выберите правильный ответ*

1. С точки зрения строения атома металлы

характеризуются

а) большим радиусом атома и большим числом электронов на внешнем уровне

б) большим радиусом атома и небольшим числом электронов на внешнем уровне

в) малым радиусом атома и небольшим числом электронов на внешнем уровне

2. Общими химическими свойствами металла являются

а) взаимодействие с неметаллами

б) реакция с водой

в) реакция с кислотами для металлов стоящими в ряду напряжений до водорода

г) с солью менее активного металла

д) взаимодействие с металлами

3.Какой оксид в виде порошка служит абразивным материалом, а в виде кристаллов применяется для изготовления лазеров и синтетических драгоценных камней

а) Al 2O 3  б) Ti2 O3 в) Fe2 O3 г) Cr2 O3

4. Первый распространённый элемент среди металлов и четвёртый элемент на земле

а) Fe б) Al в) Cu г) Zn

5.Качественный реактив на ион железа (III)

а) KCNS б) NaOH в) BaCl2 г) HCl

Физические свойства металлов

Заполни таблицу, используя параграф учебника «Физические свойства металлов»

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Физические свойства металлов |  |  |  |
| Особенности строения металлической кристаллической решетки | Примеры металлов, у которых это физическое свойство наиболее выражено | Область применения металлов, у которых выражено это свойство |
| Металлический блеск |  |  |  |
| Тепло- и электропроводность |  |  |  |
| Ковкость и пластичность |  |  |  |
| Твёрдость |  |  |  |

Способы получения металлов.

1. Допишите уравнение, расставьте коэффициент

а) Al + V2O5 →

б) Al + WO3 →

в) Ni + MgCl2  →

г) Fe2 O3 + H2 →

д) C + SnO2  →

е) Cu2 O + Al →

Химические свойства.

1. Допишите уравнение реакции

а) Ba + H2O →

б) Fe + Cl2 →

в) Al + KOH + H2O →

г) Pb + H2SO4 →

д) Al + Mn2O3 →

е) Mg + NiCl2 →