Выберите один правильный ответ

Электронная формула атома магния:

1)$1s^2 2s^2$ 2) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ 3) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ 4) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$

В каком ряду элементы расположены в порядке усиления металлических свойств?

1) Na, Mg, Al 2) Al, Mg, Na 3) Ca, Mg, Be 4) Mg, Be, Ca

Металл, обладающий самой высокой электропроводностью, — это

1) железо 2) медь 3) серебро 4) алюминий

Наиболее энергично взаимодействует с водой:

1) калий 2) натрий 3) кальций 4) магний

Сплав железа с углеродом (2-4%) называется:

1) чугун 2) сталь 3) латунь 4) бронза

Установите соответствие

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА	ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ
А) $CaO + CO_2$	1) $CaCO_3$
Б) $Ca(OH)_2 + SO_2$	2) $CaSO_3 + H_2O$
В) $Ca + H_2O$	3) $CaSO_4 + H_2O$
	4) $Ca(OH)_2 + H_2$

Решите в тетради, запищите ответ

При взаимодействии 12 г технического магния, содержащего 5% примесей, с избытком соляной кислоты, выделилось 10 л водорода (н.у.). Вычислите объемную долю выхода продукта реакции. ***ОТВЕТ:***

LIVEWORKSHEETS