

Способы получения металлов

[Начать тест](#)

Результат теста

Верно: 6

Ошибки: 3

Отметка: 3

Время: 0
мин. 6 сек.

Задание № 1

Реакция возможна между

Ag и K_2SO_4
(p-p)

Mg и $SnCl_2$
(p-p)

Zn и KCl
(p-p)

Задание № 2

Какой из металлов вытесняет железо из сульфата железа (II)

Cu

Zn

Hg

Задание № 3

Какой из металлов вытесняет медь из сульфата меди (II)

Zn

Ag

Hg

Задание № 4

Формула вещества,
восстанавливающего оксид меди (II),

- это



Задание № 5

Формула вещества, не
восстанавливающего оксид железа

(III)

Al

HCl

H₂

Задание № 6

Для осуществления превращений в соответствии со схемой: $\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{AlCl}_3 \rightarrow \text{Al}$ необходимо последовательно использовать

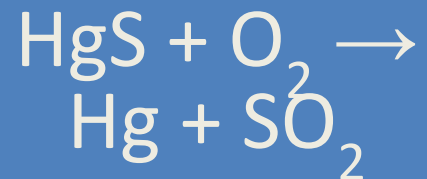
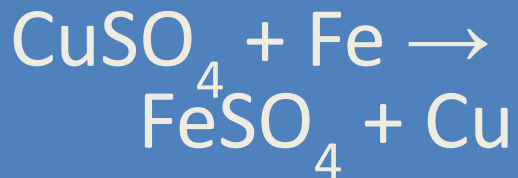
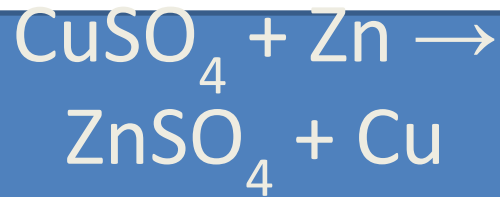
хлор и
водород

соляную
кислоту и
калий

хлороводоро
д и цинк

Задание № 7

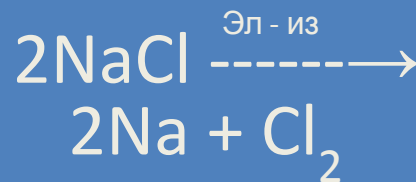
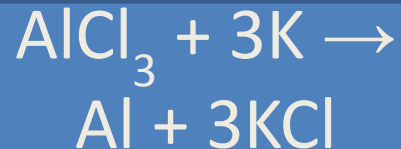
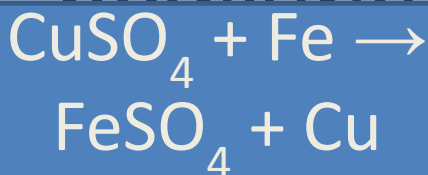
Пирометаллургический метод
получения металлов отражает



Задание № 8

Гидрометаллургический метод
получения металлов отражает

реакция



Задание № 9

В качестве восстановителя при выплавке железа в промышленности наиболее часто используют

натрий

КОКС

водород