

Г

# ГИА Вопрос А9

## Химические свойства простых веществ: металлов и неметаллов

Автор: Грачёва  
Ирина

Класс: 9

Александровна

- 1. С водой при комнатной температуре реагирует:

• Cu

• Ag

• Ca

• Hg



- 2. С водой при комнатной температуре не реагирует:

• Na

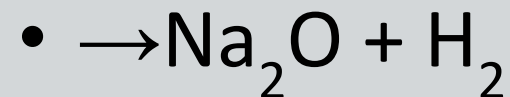
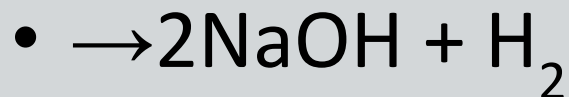
• Cl<sub>2</sub>

• Li

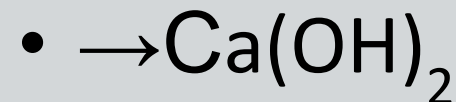
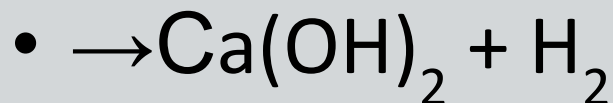
• Au



- 3. Выберите верную запись правой части уравнения реакции натрия с водой:



- 4. Выберите верную запись правой части уравнения реакции кальция с водой:



- 5. Какие вещества образуются при взаимодействии цинка с разбавленной серной кислотой?

• Сульфат цинка, вода и оксид серы (IV)

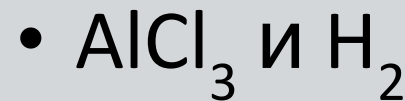
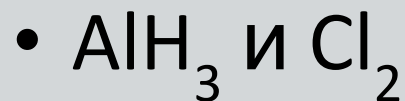
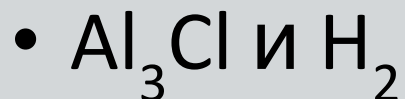
• Сульфат цинка и водород

• Сульфит цинка и водород

• Сульфид цинка и вода



- 6. При взаимодействии алюминия с разбавленной соляной кислотой образуются вещества, формулы которых:



- 7. Какой из указанных металлов проявляет наибольшую химическую активность в реакции с водой?

• натрий

• калий

• цинк

• магний





- 8. Какой из указанных металлов проявляет наибольшую химическую активность в реакции с водой?

• кальций



• алюминий

• свинец

• железо

• 9. Практически осуществима реакция между раствором хлорида цинка и:

• железом

• медью

• свинцом

• алюминием



- 10. Практически осуществима реакция между раствором нитрата свинца и:

• ЦИНКОМ

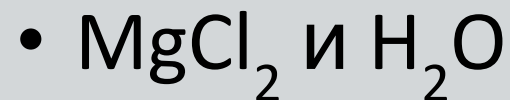


• медью

• серебром

• серой

- 11. В реакцию с железом может вступать каждое из двух веществ:



- 12. В реакцию с цинком может вступать каждое из двух веществ:



- 13. Магний при обычных условиях вступает в реакцию с каждым из двух веществ:

• Вода и соляная кислота

• Вода и гидроксид цинка

• Соляная кислота и гидроксид натрия

• Соляная кислота и раствор сульфата меди

(II)

- 14. Кальций при обычных условиях вступает в реакцию с каждым из двух веществ:

• Кислородом и хлором

• Серой и углеродом

• Оксидом углерода (IV) и оксидом меди

• <sup>(II)</sup>Хлоридом натрия и нитратом цинка

- 15. В реакцию с соляной кислотой вступает каждый из двух металлов:

• Ca и Ag

• Hg и Na

• Ag и Zn

• Mg и Zn





- 16. В реакцию с соляной кислотой вступает каждый из двух металлов:

• Hg и Ag

• Fe и Zn

• Au и Cu

• Zn и Ag



# Анализ работы с тестом