

ГИА Вопрос А9

Химические свойства простых веществ: металлов и неметаллов

Автор: Грачёва
Ирина

Класс: 9

Александровна

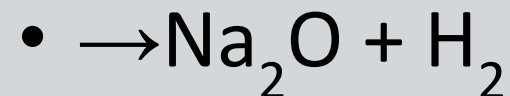
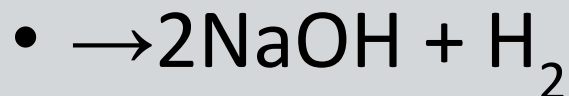
- 1. С водой при комнатной температуре реагирует:

• Cu	
• Ag	
• Ca	
• Hg	

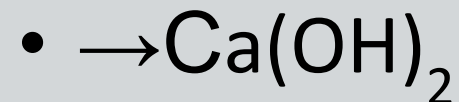
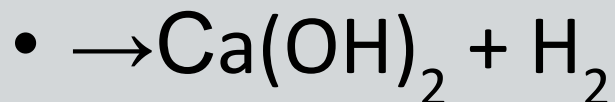
- 2. С водой при комнатной температуре не реагирует:

• Na	☐
• Cl ₂	☐
• 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)

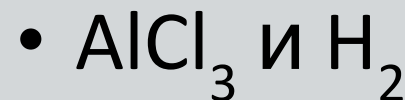
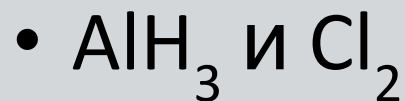
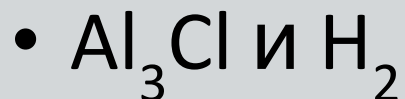
- Сульфат цинка и водород

- 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

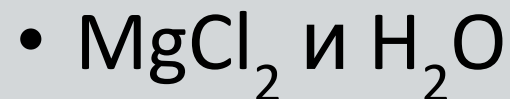
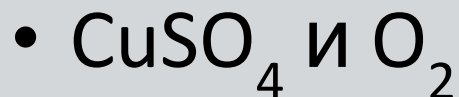


- медью

- 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

- ^(II)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