Тесты — Гидролиз солей 9 класс с ответами

Тесты по химии 9 класс. Тема: "Гидролиз солей"

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

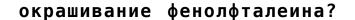
- 1. Термин «гидролиз» происходит от греческих слов:
- «водород», «разложение»
- «вода», «воссоединение»
- «соль», «разложение»
- + «вода», «разложение»
- 2. Представьте, что вы работаете с четырьмя пробирками, в которых находятся водные растворы указанных ниже солей. Какой из растворов легко отличить от других с помощью фиолетового лакмуса?
- Na₂CO₃
- Na₂SO₃
- + ZnCl₂
- $-K_2HPO_4$
- 3. Реакция взаимодействия $NaNO_3$ с H_2O :
- имеет pH > 7
- + не идёт
- имеет pH < 7</p>
- нет верного ответа

4. В растворе какой соли водородный показатель (рН) < 7?
- Na ₂ CO ₃
+ KCl
- KCN
- Na ₂ CO ₃
5. Соль, образованная сильным основанием и сильной кислотой, подвергается:
— слабому гидролизу
— мощному гидролизу
+ не подвергается гидролизу
— нет верного ответа
6. Чему равен водородный показатель pH водных растворов при кислой реакции?
+ >7
- =7
- <7
- 0
7. Из предложенного перечня веществ выберите вещество, водный раствор которого имеет щелочной характер среды:
$-H_20$
+ HNO ₂
- Ca(OH) ₂
— все ответы верные

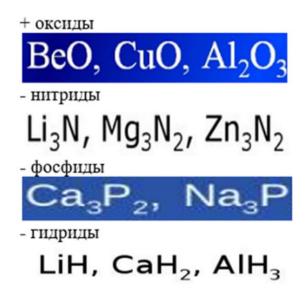
8. Какая из солей гидролизуется по катиону?
— ацетат алюминия
- NaNO ₂
- CrBr ₃
+ FeSO ₄
9. рН раствора СН₃СООNН₄ (ацетат аммония) равен:
+ =7
- >7
- <7
— нет верного ответа
тест 10. При погружении цинка в раствор цинк способен растворяться.
- BaCl ₂
- NaCl
- KCl
+ AlCl ₃
11. Гидролиз протекает при растворении в воде:
— фосфата кальция
+ нитрита кальция
— бромида кальция
— ацетата кальция
12. Какое значение рН свойственно водным растворам солей.

образованным основания?	анионом	сильной	кислоты	И	катионом	слабого
+ <7						
- > 7						
– = 7						
— в данном слу	чае реакц	ия не идё	Т			
13. В раствор окраску?	ое какой	соли мет	гилоранж	при	иобретает	розовую
- K ₂ S						
- Na ₂ CO ₃						
$- Ca(NO_3)_2$						
+ MgCl ₂						
14. При гидрол	изе солей	образует	Ся:			
+ слабый элект	ролит					
— неэлектролит						
— сильный элек	тролит					
— все ответы в	ерные					
15. Какая из с	олей подв	ергается п	гидролизу	по	аниону?	
– FeCl₃						
- BaCl ₂						
+ KNO ₂						
− NH ₄ Cl						

16. Гидролиз какой соли протекает полностью?
- Cu(NO3)2
- KNO2
- K ₂ CO ₃
+ Al ₂ S ₃
17. Полному гидролизу подвергаются соли, образованные … основанием и … кислотой.
+ слабым, слабой
— сильным, слабой
— СИЛЬНЫМ, СИЛЬНОЙ
— слабым, сильной
18. Одно из веществ, в растворе которого фиолетовый лакмус изменяет окраску на синюю:
— карбонат натрия
— нитрат калия
+ нитрит бария
— сульфит калия
19. Гидролиз солей происходит с участием таких веществ как:
– кислород, соль
+ соль, вода
— кислота, соль
— соль, водород
тест-20. В каком водном растворе соли не происходит



- + CuSO₄
- Na₃PO₄
- $-K_2S$
- BaCl₂
- 21. Кислая среда образуется в водном растворе при гидролизе соли:
- Na₂S
- BaF₂
- Na₂CO₃
- + ZnCl₂
- 22. Какие из соединений, изображенных на рисунках, не подвергаются гидролизу?



- 23. Укажите соль, для которой характерен гидролиз по аниону:
- MgSO₄

- + K₂SiO₃
 -NH₄Cl
 FeCl₂
- 24. Что происходит вследствие образования соли анионом сильной кислоты и катионом сильного основания?
- + отсутствие реакции гидролиза
- образование легкодиссоциирующей кислоты
- образование сильного электролита
- образование слабого электролита
- 25. По катиону гидролизуется:
- + CrBr₃
- Li₂CO₃
- KCl0
- FeCl₂
- 26. Полный необратимый гидролиз какой соли описывается уравнением, представленным на схеме?

$$AL_2S_3 + 6H_2O = 2AL(OH)_3 \downarrow + 3H_2S$$

- + сульфида алюминия
- сульфита алюминия
- сульфата алюминия
- нет правильного ответа
- 27. Как называется процесс химического взаимодействия воды с

