

ПОНЯТИЕ О ГИДРОЛИЗЕ

СРЕДА ВОДНЫХ РАСТВОРОВ СОЛЕЙ: КИСЛАЯ, НЕЙТРАЛЬНАЯ, ЩЕЛОЧНАЯ.

ВОДОРОДНЫЙ ПОКАЗАТЕЛЬ PH РАСТВОРА

1. <https://resh.edu.ru/subject/lesson/5912/additional/92809/> - пройдите по ссылке и выпишите определения понятиям: гидролиз, ph среды, полный гидролиз, сильный электролит, слабый электролит, электролит.
2. Пройдите по ссылке: <https://resh.edu.ru/subject/lesson/5912/main/92794/>
3. Просмотрите видео: Гидролиз органических и неорганических веществ.
4. Заполните таблицу по видео:

Пример гидролиза органических веществ	Результаты гидролиза.
Щелочной гидролиз жиров	
Кислотный гидролиз углеводов (полисахаридов)	
Кислотный и щелочной гидролиз белков	

5. Назовите результат гидролиза неорганических веществ.
6. Дайте определение понятию «соль» ;
7. Запишите классификацию типы солей в зависимости от силы кислот и оснований, указав примеры солей.
8. Заполните таблицу: Гидролиз основных типов солей:

Тип соли	Уравнение гидролиза	Результат гидролиза
Сильное основание и слабая кислота	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	
Слабое основание и	$\text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$	

сильная кислота		
Слабое основание и слабая кислота	$\text{Cu}(\text{CH}_3\text{COO})_2 + \text{H}_2\text{O}$	
Сильное основание и сильная кислота		

9. Какие соли подвергаются полному гидролизу?

10. Выполните практическую работу: Из приложенной таблицы запишите молекулярные формулы солей помеченные знаком ?, назовите данные соли:

	Ca^{2+}	Fe^{2+}	K^+	Mg^{2+}
Cl^-	?			
NO_3^{2-}				?
CO_3^{2-}			?	
S^{2-}		?		

Составьте реакции гидролиза полученных солей, написав уравнение гидролиза и результат гидролиза.

11. Укажите значение гидролиза в жизни человека и природе.

https://infourok.ru/rol_i_prakticheskoe_primenenie_gidroliza-305970.htm