

Щелочи

Выполнила студентка группы ИБ-109

Рязанского колледжа электроники

Лапочкина Алена

Проверила

Пряхина Олеся Петровна

Щелочи - это

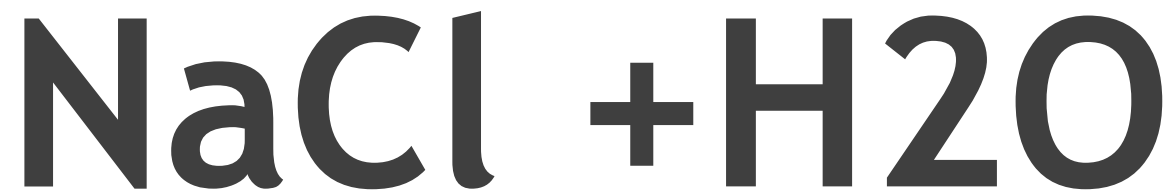
- ▶ гидроксиды щелочных и щёлкоземеельных металлов. Все щелочи являются основаниями и потому иногда не совсем правильно щелочью или щелочным веществом называются любые основания.

- ▶ Гидроксиды щелочных металлов (едкие щёлочи) представляют собой твердые, белые, очень гигроскопичные вещества. Щёлочи - сильные основания, очень хорошо растворимые в воде, причём реакция сопровождается значительным тепловыделением. Сила основания и растворимость в воде возрастает с увеличением радиуса катиона в каждой группе периодической системы. Кроме того, едкие щёлочи растворимы в этаноле и метаноле.

- ▶ К щелочам относятся гидроксиды металлов подгрупп Ia и IIa периодической системы, например NaOH(едкий натр) , KOH (едкое кали) , Ba(OH)₂ (едкий барит) . Едкие щелочи — тривиальное название гидроксидов лития LiOH, натрия NaOH, калия KOH, рубидия RbOH, и цезия CsOH.
- ▶ Поглощают H₂O и CO₂ из воздуха. Щёлочи широко применяются в промышленности.

- ▶ Важное химическое свойство щелочей — способность образовывать соли в реакции с кислотами.
- ▶ Получают путём электролиза хлоридов щелочных металлов или действием воды на оксиды щелочных металлов.

▶ Примеры реакций:



Спасибо за
внимание

