

Фамилия, имя _____

Кислота: азотная кислота (химическая формула — HNO_3)

Кислоты подразделяют (выбрать то, что касается азотной кислоты)

по наличию кислорода (кислородные, безкислородные)

по основности (одноосновные, многоосновные)

по растворимости в воде (растворимые, нерастворимые)

по силе (сильные, слабые)

Химические свойства

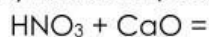
В водных растворах кислоты диссоциируют на катионы водорода H^+ и кислотный анион:



Кислоты изменяют окраску индикатора. Водный раствор кислот окрашивает лакмус в _____ цвет, метилоранж в _____ цвет. _____ не изменяет окраску в присутствии кислот.

Кислотные свойства:

а) Кислоты реагируют с основными оксидами. В результате образуется соль и вода



б) Кислоты реагируют с основаниями. В результате образуется соль и вода

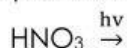


в) Кислоты реагируют с солями более слабых кислот



Особенности азотной кислоты

Разложение. При нагревании распадается на диоксид азота, кислород и воду. На свету ($h\nu$) также происходит подобная реакция, поэтому азотную кислоту следует хранить в темном месте.



Реакции с металлами. В результате образуется соль, вода и азотсодержащее вещество, состав которого зависит от концентрации кислоты и активности металла

