## М. В. Харитонова.

в) Для необратимой адеорбили исльяя предположить существовандя какого бы то ви было типа химической реакции, т. к. в случае реакции обменного разложения, все соли должны бы были вести себя одинаково, для случае гидролиза Ва Вг $_2$  и Ва  $(NO_2)_2$  не должны бы были дать больного различия.

## Прибор для получения водорода в лабораториях.

с) В то время, как для обратимой адеоропии инфры заметно меняются

ем 0.0024. 0.0019, 0.0017, при соответственных концентрациях в 32, 26, 10,5 milligrammaquival в 50 к. (монуэнда изметам ж.) спорима при перечислении подключенного Ват на 10 гр. 810., что и сделано на прилагаемой диаграмме П

Прибор устроен по принципу сообщающихся сосудов и состоит из следующих частей. (см. рис.).

А-Цилиндр для цинка, сделан из горла перегонной колбы.

В-Баллон для серной кислоты поштая опподоода каруан (1 наист вив подав)

Обе части А и В утверждены при помощи подвижных зажимов на одном штативе.

С—кран стеклянный, соединенный с отводной трубкой посредством каучука Д, может быть заменен зажимом.

К-каучуковая трубка.

Z-стеклянная трубка.

F-фарфоровая пластинка из тигля Гуча.

Е-отводная для водорода трубка.

Отработанная кислота без перерыва в работе и без доступа воздуха в прибор может быть слита через кран С. Это обстоятельство и малая емкость прибора делают его очень экономичным в расходовании цинка и кислоты.

К статье М. В. Харитоновой: "Прибор для нолучения водорода

