

то е положенъ на джно-то въ ссѣдъ и отгорему е налѣнъ малко живакъ и послѣ отъ витриолъ съ много вода смѣсенъ.

Даниелова верига *). Сѣставлява са главно отъ мѣдъ (Cu), синъ камикъ (Cu SO_4) цинкъ (Zn) и витриолъ (H_2SO_4) смѣсенъ съ вода. Има само два сѣда, единъ стѣкленъ и единъ глиненъ (по-добрѣ порциранъ) неглиджосанъ. Нарѣдба-та ѳ е тѣй: (v) е стѣкления сѣдъ (фиг. 1), въ него са налива наситенъ растворъ отъ синъ камикъ; въ тоя растворъ са потопява завита цилиндрически мѣдена ивица (d); въ порцелановия вѣтрешенъ ссѣдъ ся налива вода-та смѣсена съ витриолъ (обикновенно са смѣсва въ 1 ока вода 40 драма витриолъ); въ тая витриолова вода са потопява цинкова-та дѣсчица пакъ цилиндрически завита (z). И тѣй турени единъ въ други тия два-та сѣда правятъ верига. Мѣдъ-та е положителенъ (+), а цинка отрицателенъ (—) полюсъ на тая верига.

И тѣй, нѣколко по тоя начинъ приготвени вериги и сѣединени помежду си така, що-то всѣкога мѣдена-та ивица (фиг. 1 прѣдставлява тия ивици a d c) да е закована съ цинкова-та, правятъ тѣй нарѣчена-та « галваническа батерия ». Ако съ помощъ-та на мѣденъ или пиринченъ телъ заловимъ крайна-та мѣдена ивица (т. е. полож. полюсъ +), съ другий край—цинкова-та ивица (отриц. полюсъ—), то положителна-та и отрицателна-та електрика са изеднажъ изравняватъ и въ сѣщия мигъ са явява нова — коя-то произвожда такова явление, кое-то наричаме електрически токъ. Да видиме сега, какво химическо дѣйствие става въ Даниелова-та верига. Знаемъ вече, че въ стѣкления ссѣдъ има витриолова вода и цинкъ, а въ порцеланова е растопенъ синъ камикъ и мѣдъ. Цинка са сѣединява съ витриола на бѣлъ Камикъ **) ($\text{Zn SO}_4 + 7 \text{ aq}$) и покрива цинкова-та дѣсчица. Синий камикъ са разлага на мѣденъ окисъ (CuO) и покрива мѣдна-та дѣсчица, изведнажъ пакъ тоя окисъ са разлага на чиста мѣдъ и кислородъ; мѣдъ-та си остава улепена у мѣдена-та дѣсчица, а кислорода са сѣединява съ водорода, кой-то са е образувалъ при разлаганieto, на витриолова-та вода и са преобраща изново на вода. И тѣй непрѣстанно слѣдватъ да са разлагатъ и сѣединяватъ додѣ най-послѣ растопения синъ камикъ испустне сичка-та си мѣдъ. Верига-та ослабва и тока прѣстава вече. За да бѣде

*) Сбора отъ нѣколко такива вериги са нарича Батерия.

**) Въ синия камикъ е витриолъ и мѣдъ, а въ бѣлия камикъ витриолъ и цинкъ. $7 \text{ aq} = 7 \text{ H}_2 \text{O} = 7$ части вода.