

### Къ осмотру Лабораторіи Энциклопедіи Электрохиміи Электротехническаго Института.

Въ лабораторіи энциклопедіи электрохиміи поставлены слѣдующія работы студентовъ:

- 1) Золоченіе, серебреніе, никкелирование и цинкованіе.
- 2) Мѣдное клише на гуттаперчѣ и гипсѣ.
- 3) Приготовление свинцоваго аккумулятора типа Фора на 5 амперъ-часовъ емкости и 1 амперъ разрядн. тока.
- 4) Полученіе азотной кислоты изъ воздуха по способу Горбова-Миткевича въ дугѣ мощностью 3.000 вольтъ  $\times$  3 амп.
- 5) Полученіе метал. натрія электролизомъ изъ расплавленной смѣси  $\text{NaHO} - \text{Na}_2\text{CO}_3$  по способу Беккера. 90 амп.  $\times$  6 вольтъ мощностью.
- 6) Полученіе метал. алюминія электролизомъ изъ расплавленной смѣси криолита, фтористаго алюминія и окиси алюминія. 200 ам.  $\times$  10—15 вольтъ мощностью.
- 7) Полученіе метал. магнія электролизомъ расплавленной смѣси хлористаго калия, хлористаго магнія и фтористаго кальція. 30 ам.  $\times$  10 вольтъ мощностью.
- 8) Полученіе карбида кальція изъ смѣси древеснаго угля и извести въ дуговой печи мощностью 400 ам.  $\times$   $\times$  35 вольтъ. Опредѣленіе литровости карбида по способу Е. Миллера.
- 9) Установка дуговой печи для получения ферросплавовъ: ферросилиція, феррохрома и ферромарганца и чугуна изъ рудъ мощностью 300 ам.  $\times$  30—40 вольтъ.

10) Получение озона путем тихого разряда в трубках Сименса.

Выставка продуктов электрохимического производства.

Выставка аккумуляторных пластин, рѣшеток, изоляторов и аккумуляторов различных системъ.

Выставка угольных и графитовыхъ электродовъ, применяемыхъ вь электрохимич. производствѣ.

**Демонстраціи.** Получение метал. натрия (см. раб. 5); получение карбида кальція (см. раб. 8); или получение ферромарганца изъ кавказской руды (см. раб. 9); или получение азотной кислоты изъ воздуха (см. раб. 4).

Завѣдующій лабораторією *М. С. Максименко.*