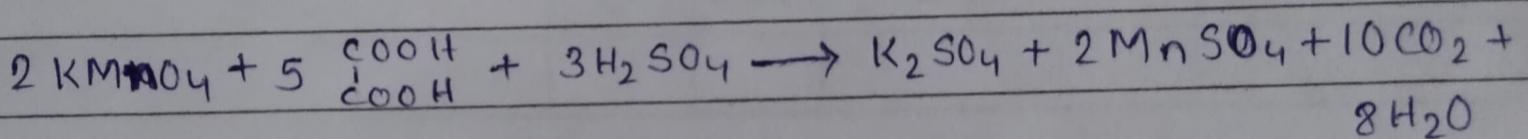
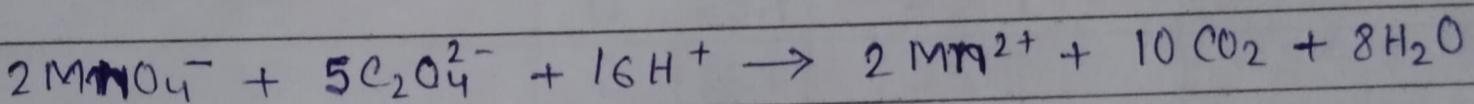


-:- অক্ষয় (N/10) নিয়ন্ত্রিত কুরন ছায়া মেজাজ অবস্থা KMNO<sub>4</sub>  
-এর পরামর্শ :-

• পদ্ধতি :- 60° - 80°C অন্তর্বর্তী 2(N) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> - দ্বাৰা উৎপন্ন হোলিডিতে  
নিয়ন্ত্রিত কুরন কুরন কুরন কুরন বিজারিত হয়ে  
CO<sub>2</sub> - দ্বাৰা পরিণত হয়ে KMnO<sub>4</sub> দ্বাৰা বিজারিত হয়।



এখন, V<sub>1</sub> ml S<sub>1</sub> অবস্থায় KMnO<sub>4</sub> এবং, V<sub>2</sub> ml S<sub>2</sub> অবস্থায়  
নিয়ন্ত্রিত কুরন কুরন কুরন কুরন প্রক্রান্তি হল।

$$V_1 S_1 = V_2 S_2$$

$$S_1 = \frac{V_2 S_2}{V_1}$$

অধিকার কুরন নিয়ন্ত্রিত কুরন কুরন কুরন কুরন : -  $\frac{6.35}{6.30} (N/10) = 1.0079 (N/10)$

কুরন নিয়ন্ত্রণ : - KMnO<sub>4</sub> দ্বাৰা নিয়ন্ত্রণ কুরন কুরন কুরন কুরন কুরন।

কুরন কুরন কুরন কুরন : - রন্ধন যেকো হাল্কা (গুলামী)  
কুরন কুরন কুরন কুরন কুরন।

পরীক্ষা লিপি রেফল :-

পরীক্ষা অংশ	তৃষ্ণীজ মাত্রাত আপোর ক্রসালিস ব্যুরাই রেফল	ব্যুরাই গ্রাম	গুরুত্ব জড়াও আপোর KMnO <sub>4</sub>	গুরুত্ব জড়াও আপোর KMnO <sub>4</sub>
			- ২৫ গ্রাম	- ২৫ গ্রাম
1	25	0	25.7	25.7
2	25	0	25.7	25.7
3	25	0	25.7	25.7

$$\begin{aligned}
 V_1 S_1 &= V_2 S_2 \\
 S_1 &= \frac{V_2 S_2}{V_1} (N/10) \\
 &= \frac{25.0 \times 1}{25.7} (N/10) \\
 &= 0.9727 (N/10) \\
 &= 0.09727 (N)
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \therefore KMnO_4 - \text{এর মাত্রা} &= 31.6 \times 0.09727 \text{ g/L} \\
 &= 3.07 \text{ g/L}
 \end{aligned}$$

∴ যোট অল প্রস্তুতি (Preparation of starch sol) :-

একান্ত : - যোট এন পেস্টি জলাবধি অল, এই অল দ্বারা ক্ষাণী হয়।  
আব 100°C ঘনত্ব ক্ষেত্রে জলের তাপীয় যোট মিলিষ এই অল প্রস্তুত  
হয়।

১০ অয়োজনীয় যত্নপাতি :-

- ① পেস্টি 250 ml ও প্রশস্তি 50 ml বিশেষ,
- ② খালে, ③ কাচক্ষে, ④ পিস্ত যোট, ⑤ গোজাল,
- ⑥ রুম্ভেন বান্দা, ⑦ মিলিষ কাচক্ষে।

১১ অয়োজনীয় রাত্যনিক ক্ষেত্র :-

- ① যোট, ② পাতি অল।

১২ পদ্ধতি :- অয়োজনীয় প্রশস্তি আব 1 g - এর বাতে যোট  
নিয়ে তাৰ অক্ষী আবান পারিষিল লাতিতে অল প্রাপ্ত রগড় দুটি গুড়  
গোলাখালে নাড়িয়ে পেস্টি লাতো কৈতে দুটি বন্ধ ইল, এখন  
250 ml বিশেষ প্রশস্তি 150 ml বাতে লাতিতে অল নিয়ে রুম্ভেন  
বান্দানের আশাম্বা মেণ্টোরো ইল, এই দুটি অল দ্বারা প্রস্তুত  
বন্ধ যোট - এই কৈতে (খাল মেঁকে পেস্টি 50 ml বিশেষ নিয়ে)  
বীক বীকে প্রাপ্ত রগড় রগড় ও কাচক্ষের আশাম্বা গোলাখালে  
মাজাবো ইল, মিলিষ কৈতে 2 থেকে 3 মিনিট মেণ্টোরো মাঝে চান্দা  
বন্ধ ইল পেরু পারিষিল লাতিতে অপনুবর্ত আকে প্রথম  
বন্ধ ইল, এই পারিষিল ইল যোট অল, এই যোট  
প্রাপ্ত যোট অল - এই মাঝে বিশেষ বিশেষ উচ্চি- গুণাম্বা  
লাগান্ত মেঁকে প্রাপ্ত পেস্টি পেস্টি প্রথম বন্ধ দ্বারা

Teacher's Signature .....

Expt.No.

Page No. / 04  
Date. / 29/07/2024

প্রয়োজন, অধিকার করিষ্য- গোকুল পুরুষ দেবী।

OXFORD®

vivo Y35

DEBKANTA Aug 4, 2024, 12:30

Teacher's Signature .....

-:- তিমি - গ্রোলুবুমিন (ক্লেট্যাক) অল প্রস্তুতি :-

এক তত্ত্ব :- তিমিয়ের আচা প্রজাতি ইল গ্রোলুবুমিন, যা গ্রাস জন্মগ্রহণ করতে অনেক অসুস্থ হিসেবে গ্রোলুবুমিন অল প্রস্তুত রয়ে আছে।

এক প্রয়োজনীয় যন্ত্রপাতি :-

- ① 250 ml হাতি বিশেষ , ② বগচান্ত , ③ ফিল্টার বাজার ,

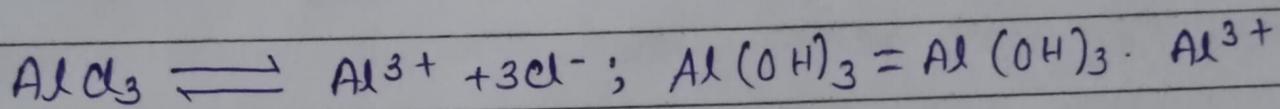
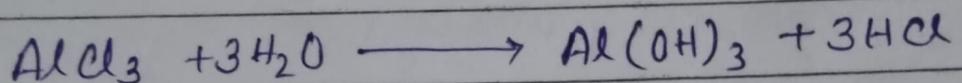
এক প্রয়োজনীয় বাসায়নিক রুগ্ণ :-

- ① লাতিত জল , ② এবচি তিমি ,

এক প্রস্তুতি :- এক অসুস্থ প্রজাতি লাবিস্কার বগচার বিশেষ-এ প্রেরণ করে তিমি রেডে আবশ্যিক ইল প্রজাতি (ক্লেট্যাক) অথবা ক্লেট্যাক নেওয়া ইল , মেলু প্রজাতি বিশেষ প্রায় 100 ml অবশ্য লাতিত অল নিয়ে দেওয়া হবে এবং সীকে সীকে গোপ্যাবন লাতিতে তিমি ক্লেট্যাক প্রজাতি (মোজ রকা ইল ও বগচান্ত কাচা নাড়তে শাবণ ইল) ; প্রেসেড প্রিস্ট্রাইচে ফিল্টার বাজারের আশ্বাস্য লাভিস্কার বশে ইল , প্রস্তুত ইল তিমি - গ্রোলুবুমিন অল , এই অল ও ইল উলোচনী , এবং প্রাচীপুর পুর ফেলি , দেখ প্রেরণ মনে রাখতে হবে যে , তিমির গ্রোলুবুমিন ইল এবচি প্রজাতি-য়া আবশ্যিক জলে জমাপ দেবে যাবৎ , তাই প্রজাতি নেওয়া তিমি - গ্রোলুবুমিন অল আবশ্যিক জলে প্রস্তুত রয়ে দিয়ে না ,

-:- জলাবিক্ষী জলযোজিত এবং আস্থা প্রোটোলিনিয়াম অক্সাইড [প্রোটোলিনিয়াম-  
প্রোটোলিনিয়াম হাইড্রক্সাইড  $\text{Al(OH)}_3$ ] অল প্রস্তুতি :-

□ ৩৫ :- আবিষ্কৃত প্রোটোলিনিয়াম হাইড্রক্সাইড নেটুরাল রসায়ন রপ্ত  
প্রোটোলিনিয়াম হাইড্রক্সাইড অল প্রস্তুত করা হয়, যেটি অলটি  
জলাবিক্ষী অল।



প্রোটোলিনিয়াম হাইড্রক্সাইডে প্রক্রিয়াজন করে গিলাসেন উৎপন্ন HCl এল  
চেম্বি-গিলাসেন যাকে মিল্লিগ্রামে পাকাতি অল মাত্রে  
হ্রথক করা হয়।

$\text{Al(OH)}_3$  - এর প্রোটুলি প্রস্তুতি হয় কল্পাজীয় রিস্ট্রি স্নাপ্ট  
হয়, গোর, গোল কল্পাজীয় কণাতুল  $\text{Al}^{3+}$  গোল প্রেক্ষিকা রসায়ন  
মন্দ অলটি বিনাপুর জারিনপ্রাপ্ত হয়।

□ প্রয়োজনীয় যন্ত্রণা : -

① 250 ml কানিস্যাল প্লাস্ট ② প্রেসচ বিশেষ, ③ ড্রপার, ④ পিপি  
স্টেইন, ⑤ গুরজাল, ⑥ ঝুঁতুন বানীর, ⑦ ইলামফু,

□ প্রয়োজনীয় রাত্যাবনিক পদ্ধতি : -

① 2%. প্রোটোলিনিয়াম হাইড্রক্সাইড পদ্ধতি, ② লালত জল,

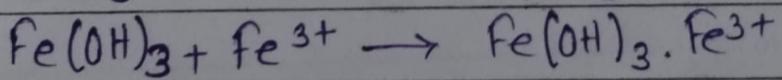
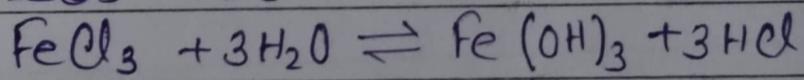
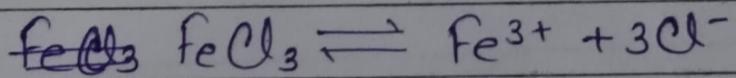
□ পদ্ধতি : - প্রথমে 100ml 2%.  $\text{AlCl}_3$  - এর জলীয় পদ্ধতি প্রস্তুত

হয়। অর্থাৎ, একটি কিলো 100 ml সাপ্তে জল তুলায় (পুরু  
আশাম) 2 gm  $\text{AlCl}_3$  দেন করে প্রস্তুত ব্যবস্থা হচ্ছে,

অর্থাৎ 250 ml সরিষ্ঠাল প্লাস্টে 100ml সাপ্তে জল নিয়ে তুলায়  
বানানের আশাম) মণিচৌম্বে ইল, এই পুরু জলে তুলায়ের আশাম)  
 $\text{AlCl}_3$  প্রস্তুতিকে ফোপ্তি ফোপ্তি ব্যবহার কীভাবে যোগ করা হল যতজন  
ৰা হাতে আবা গোলুমিলিয়া হাইড্রোক্সাইডের জল প্রস্তুত হয়। যে  
পরিমাণ জল ইল বাস্তুতে হয়ে যায়, তাকে লাভিয়ান জল যোগ করাতে  
হয়। এর পর প্রিজনাটিকে ঘৃণ্ণ কুন্ডায় কৌতুল ব্যবহার কূরুক্ষে প্রাপ্ত মিলি  
বিশ্লেষণ পদ্ধতি উপর প্রস্তুত  $\text{HCl}$ -কে দ্রুত ব্যবহার গোলুমিলিয়া  
হাইড্রোক্সাইড জল প্রস্তুত করা হয়।

-:- অলোকিত জলযোগিতা রা (আসু) মেরিক অস্থাইতে  $[Fe(OH)_3]$   
অল প্রস্তুতি :-

□ ৩ঞ্চ :- যেহেতু মেরিক অস্থাইত হাইড্রোক্ষাইট এল প্রস্তুতি অলোকিত  
অল অহেতু পোক অহতে প্রস্তুত বস্তু যায় না, আগবংত  
মেরিক অস্থাইজেন প্রস্তুতি ধারা এই অল প্রস্তুত বস্তু হয়, মেরিক  
হাইড্রোক্ষাইট স্ট্রিলিশনের মধ্যে মেরিক হাইড্রোক্ষাইট অল প্রস্তুত  
বস্তু হয়, মেরিক হাইড্রোক্ষাইটের অনুপ্রাপ্তি প্রস্তুত হয়ে রাখ্যাদেয়  
বিষ্ণুত স্থানপ্রাপ্ত হয়, যা  $FeCl_3$  প্রক্রে ডেপ্লাস্ট  $Fe^{3+}$  গোষ্ঠৈ  
~~অস্থাই~~ নির্বিশেষ বিনাশক আগনপ্রাপ্ত হয়, প্রস্তুত  
বৃক্ষ (বিনাশক) রাত্তু বিশ্বশনের মধ্যে বল্যাতায় রাখ্যাদেয়  
ক্ষয়ী হয়।



□ প্রয়োজনীয় ঘনপাতি :-

- ① 250 ml মাল্টিল প্লাষ্ট, ② 250 ml প্রস্তুত বিশ্বশন, ③ ড্রাই,
- ④ পেটেল প্লাষ্ট, ⑤ টেবিল, ⑥ ইনডেন গন্তা, ⑦ উলায়ন,
- ⑧ বাচ্চু,

□ প্রয়োজনীয় ব্যায়ামিক পদ্ধতি :-

- ① 2%  $FeCl_3$  প্রবণ, ② প্রস্তুত অল,

□ পদ্ধতি :- প্রথমে প্রোট 250 ml মাল্টিল প্লাষ্টে 100 ml  
গুড়তে অলে 2gm মেরিক হাইড্রোক্ষাইট মোড় করে পোলোখাতে

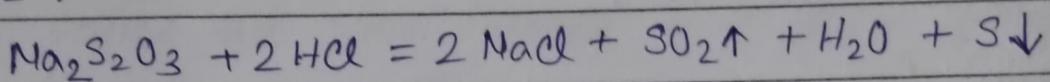
Teacher's Signature .....

কাচকের আহাম্ব লাভিয়ে প্রস্তুত রচনা হয়।

প্রস্তুত, প্রস্তুত 250 ml বিশেষ 100 ml স্থানে জল নিয়ে উন্নত  
বাস্তু আহাম্ব প্রস্তুত হল, এই প্রস্তুত জলের গুণ প্রস্তুত  
আহাম্ব FeCl<sub>3</sub> প্রস্তুত মৌলি ফোটু বগুড়া মোজ রক্ষা করা হল প্রস্তুত  
ৰা FeCl<sub>3</sub> গোড়া বিকল্পিক হয়ে লালচ বাস্তু বাস্তু প্রস্তুত ~~প্রস্তুত~~  
হাইড্রোক্সাইড প্রস্তুত হয়। যে প্রস্তুত জল বাস্তু হাইড্রোক্সাইড  
প্রস্তুত জল মোজ রক্ষা করা, এসব প্রস্তুত জলের উন্নত  
কীভাবে রক্ষণ কর পুরুষ ন্যায় পিল্লী বিকল্পিক প্রস্তুত জেনু  
HCl কে প্রস্তুত করা প্রস্তুত হাইড্রোক্সাইড জল প্রস্তুত রক্ষা হয়,  
পিল্লী বিকল্পিক জল প্রস্তুত করা কাজের কাজে রক্ষণ করা  
পুরুষ রক্ষা হয় যাকে,

- : ক্রোড়োজ্যাম আয়োজনফলের আগে হাইড্রোক্লোরিক প্রেসিডেন্সি - বিক্রিয়াম  
ক্ষেত্রে আচরণের পদ্ধতিন বিক্রিয়ার আইস পরিপন : -

১০ তত্ত্ব : - ক্রোড়োজ্যাম আয়োজনফল (Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) ও হাইড্রোক্লোরিক প্রেসিডেন্সি (HCl) বিক্রিয়ায় ক্রোড়োজ্যাম (প্লাইচল) (NaCl), আলফাশয় আইসুলাইট (SO<sub>2</sub>), জল (H<sub>2</sub>O) এবং গীতের আলফাশয় (S) উৎপন্ন হয়,



(Yellow PPT)

বিক্রিয়ায় ঝুঁটুতুতাক বলা যায় যে, কোনো রাত্নযনিক বিক্রিয়া হাব  
বিক্রিয়াক পদার্থের প্রেলার গাঢ়ের ঝুনমেলের অভ্যন্তরীণে, অর্থাৎ,  
বিক্রিয়াক পদার্থের প্রেলার গাঢ়ে ইন্দ্রিয় পেলে বিক্রিয়ায় হাব ইন্দ্রিয় পাব,  
দেশজে ক্রোড়োজ্যাম আয়োজনফল ও হাইড্রোক্লোরিক প্রেসিডেন্সি বিক্রিয়া  
আলফাশয় ছোজন হওয়ায় প্রচৰ এবন ক্রুগল পেপ্টেচ এবন পরিষিত হওে  
দেখু বিক্রিয়ায় হাব আলফাশয়ের উৎপন্ন অবস্থা পরিমাণ বলক  
নিয়ম বলা যায়।

স্বেচ্ছা পেলার পুনর্বিন্দু প্লাষ্টিক নিমিত্ত পরিমাণ ক্রোড়োজ্যাম  
আয়োজনফল দ্রবন নিয়ম অণিক পেলিলে পেলার আব বাজাতে  
রঙে হাজ প্লাষ্টিক গুর পেল রাখা হল, এবন্য এই পুনর্বিন্দু  
প্লাষ্ছের মধ্যে নিমিত্ত পরিমাণ HCl দ্রবন আব বলা হয় দেখু পুনর্বিন্দু  
প্লাষ্টের উপর থেকে বিক্রিয়াসূচী লক রাখা হয়, যখন বাজাতে হচ্ছে  
নোর দৃশ্য যাব না, এই অবস্থাটি অচিহ্নিত পরিমাণ বলা হয়,  
যার অধ্যায়ে বিক্রিয়ায় হাব নিয়ম বলুৱ হয়।

১০ পদ্ধতি : -

- ১ অথবা মাঁচি পুনর্বিন্দু প্লাষ্ট বলে বক্স পাতিত জল দিয়ে বাই
- ক্ষে পরিষিক্কাৰ বলুৱাব।

Teacher's Signature .....

- ⑩ দেখাব ক্ষমতা বলিন্তাল স্লাফ্টেরুলিকে যথাক্রমে A, B, C, D, E গৃহণ কোরা  
চিহ্নিত কোরা ইল।
- ⑪ প্রবাহ শুষ্ঠুতে - অধ্যায়ে যথাক্রমে 10 ml, 20 ml, 30 ml, 40 ml প্রয়ো  
50 ml বশ্রে 0.05 M ডাইমিয়াজ যায়াডালফেট পুরন A, B, C, D ও E  
স্লাফ্টেরুল কোরা ইল।
- ⑫ দেখাব A, B, C ও D স্লাফ্টের মধ্যে যথাক্রমে 40 ml, 30 ml, 20 ml  
10 ml কোরি দল মেজ রক্তলাভ, E স্লাফ্টেরুল কোরি কোরি দল  
মেজ রক্ত কোরা এ, মের্যাদা, ক্ষেত্ৰে স্লাফ্টেরুল মিশ্রণে পৰিবেশন  
কোর 50 ml,
- ⑬ A স্লাফ্টেরুল পৈকিলের কেবি দেখাব তাহা ক্ষেত্ৰে মাস্থানে বিকল্প  
- চিহ্ন নিষ্কৃত কোর (x) কোর কেবি রক্তলাভ, প্রবাহ A স্লাফ্টের  
মধ্যে 10 ml বশ্রে 0.05 M HCl পুরন মেজ রক্ত কোর ইল গ্রেড অঙ্গী  
অঙ্গী - ক্ষেত্ৰে শুষ্ঠুত কালু কোর অধ্যায় পৰিবেশন কুকু  
রক্তলাভ, প্রেসু স্লাফ্টেরুল কেবি কু প্রক্রিয়ে মিশ্রণে কুকুতন  
কোর রক্তলাভ, প্রেসু, কোপু কোপু মিশ্রণ - কুকু সেশ্চ শেছ-  
- শায় ফগল ক্ষেত্ৰে বিকল্প চিহ্ন পুরুষ পুরুষ কোর মাছু এ,  
যে শুষ্ঠুত ক্ষেত্ৰে বিকল্প চিহ্ন অক্ষুন্তুনে মেঢ়া শয় আল,  
ক্ষেত্ৰে ক্ষেত্ৰ - ক্ষেত্ৰে শুষ্ঠুত কোর কোর ইল গ্রেড শুষ্ঠুত পৰিবেশন  
ক্ষেত্ৰ কোর অধ্যায় ক্ষেত্ৰে কোর নিষ্পত্তি কোর ক্ষেত্ৰে ক্ষেত্ৰে ক্ষেত্ৰে  
কোর কোর।
- ⑭ ক্ষেত্ৰে যথাক্রমে B, C, D ও E স্লাফ্টেরুল ক্ষেত্ৰে মিশ্রণে  
অঙ্গী 10 ml বশ্রে 0.05 M HCl পুরন মেজ রক্ত কোর ইল গ্রেড অতি  
ক্ষেত্ৰে ক্ষেত্ৰে ক্ষেত্ৰে ক্ষেত্ৰে অধ্যায় নিষ্পত্তি ক্ষেত্ৰে ক্ষেত্ৰে ক্ষেত্ৰে  
ক্ষেত্ৰে ক্ষেত্ৰে ক্ষেত্ৰে ,

Teacher's Signature .....

Expt.No.

Page No. / 12

Date. / 29/07/2024

বিদ্যুত পরামর্শ কেন্দ্র	পদক্ষেপ	মাত্রা	কার্য	বিদ্যুত পরামর্শ কেন্দ্র	পদক্ষেপ	মাত্রা
পরামর্শ কেন্দ্র	পরামর্শ কেন্দ্র	০.০৫ M	গ্লেচ	পরামর্শ কেন্দ্র	পরামর্শ কেন্দ্র	০.০৫ M HCl
পরামর্শ কেন্দ্র	পরামর্শ কেন্দ্র	Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	পরামর্শ	পরামর্শ	পরামর্শ	পরামর্শ
পরামর্শ কেন্দ্র	পরামর্শ কেন্দ্র	পরামর্শ	পরামর্শ	পরামর্শ	পরামর্শ	পরামর্শ

OXFORD®

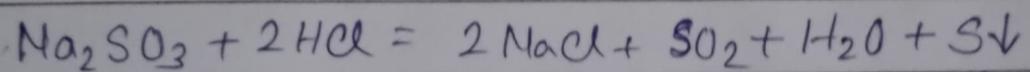
vivo Y35

DEBKANTA Aug 4, 2024, 12:31

Teacher's Signature .....

: আজিয়াব ওয়েব্যুআলফ্যার ও শাহজাহানপুর গ্রাম্যতে বিক্রিয়াল শাখ  
কেন্দ্র কেন নির্ভুল : -

ম) তথ্য : - অধিকার করা কানার রাত্নানিক বিক্রিয়াল শাখ নির্ভুল এবং  
কেন্দ্র নির্ভুল, কেন্দ্র ইকোপ্লাট বিক্রিয়াল শাখ ইকো প্লাট এবং  
কেন্দ্র আম প্লাট বিক্রিয়াল বিক্রিয়াল শাখ আম প্লাট, এবং প্রধান  
কানার ইল কেন্দ্র ইকো প্লাট বিক্রিয়াল সাধারণ প্রযুক্তি অভিযন্তা  
ইকো প্লাট, বশল বিক্রিয়াল সাধারণ প্রযুক্তি অভিযন্তা প্রযুক্তি  
বস্তর গাঁথা আম প্লাট — যার মধ্যে বিক্রিয়াল সাধারণ চুপ্পন  
হয়, এছানে আজিয়াব ওয়েব্যুআলফ্যার ও শাহজাহানপুর গ্রাম্যতে  
বিক্রিয়াল আজিয়াব ফোর্মাইড, আলখগার অক্ষয়ক্ষাইড, ইল এবং  
বীরে আলখগার গোটা কেন্দ্র প্রযুক্তি হয়।



(Yellow PPT)

৮) পদ্ধতি : -

- ① প্রস্থান করতে ইল প্লাট কানিক্যাল প্লাক্টের গেলোগেরে  
নির্বিকৃত বস্তুর এবং প্লাক্টিকে যথাক্রমে A, B, C, D ও E  
অঙ্কর কর পিছিত বস্তু ইল,
- ② দেখো (A, পিছিত কানিক্যাল প্লাক্টে মাত্র 20 ml রয়ে 0.05M  
আজিয়াব ওয়েব্যুআলফ্যার কর নেওয়া হল),
- ③ কর অর্থ (A, প্লাক্টিকে প্রেসিলের কেবি একটি আম কাজাজুর  
মাস্টারে নির্কৃত (X) কর (X) কেক্ষন রয়ে গুরুত বজানো  
হল এবং আবেগিণীর আশায় করন কেন্দ্র কেন্দ্র করণ করা

ইল  
কেন্দ্র কেন্দ্র, কেন্দ্র, কেন্দ্র এবং  $t^{\circ}\text{C}$ .

Teacher's Signature

(iv) A স্লাইকের মুক্তি<sup>১</sup>, 10 ml রশ 0.05 M HCl এবন যোজা বয়লাম  
এব্রু অঙ্গ অঙ্গ প্যান - অয়েট চালু বয়লাম, দেখল স্লাইকের অস্ত্র  
থেকে মিক্রোস্কোপি লাভিটন লক্ষ বয়লাম, দেখলাম, কীভু বৈজ্ঞানিক  
মিক্রোস্কোপি অস্থিক থাকু, যার মধ্যে রাজার্ডে মিক্রোচিহ্নটি ঘূর্ণণে  
দেখা যায় না, যে খুবু ব্যাকেজের বিকোষ চিহ্নটি অস্থিগুলো অস্ত্রে  
হায় গেল, ডেক্সনাড প্যান - অয়েটে ঝুঁই রশ বয়লাম এব্রু অস্থিটির  
ক্ষেত্রে পর্যন্ত কৃত কুশল লাভল ও নিয়ম রশে নিয়মিত ছকে লিখিব  
বয়লাম,

(v) দ্রব্য B চিহ্নিত স্লাইকের মুক্তি<sup>১</sup> 20 ml রশ 0.5M 0.05 M  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$   
দ্রব্য নিয়ে প্রস্তু বয়লাম, অয়েন প্রস্তুটি  $(t+10)^\circ\text{C}$  উচ্চতম উচ্চে  
বয়স পঢ় প্রেরিলেব ওপর স্লাইকের গুড় আবা রাজার্ডের রামছানে বিকোষ  
চিহ্ন (x) অঙ্গুল রশে তের ওপর বয়লাম এব্রু অঙ্গ অঙ্গ স্লাইকের  
মুক্তি<sup>১</sup> 10 ml রশ 0.05 M HCl এবন যোজা বয় ৫ মিনিট প্রস্তু  
চালু বয়ে শুন অর্পণ অবস্থা অবস্থারে স্লাইকের ওপর অক্রোমিক্রোস্কোপি লাভিটন  
লক্ষ বয়ে এল, যে খুবু ব্যাকেজের বিকোষ চিহ্নটি অস্থিগুলো অস্ত্রে  
হায় গেল, ডেক্সনাড প্যান - অয়েট রশ বয়লাম এব্রু খুবু যেকোনো  
পর্যন্ত কৃত কুশল লাভল ও নিয়ম রশে নিয়মিত ছকে লিখিব  
বয়লাম,

(vi) নিষ্ঠুরণযোগ্য C, D, E চিহ্নিত স্লাইকে 20 ml রশ 0.05 M  
 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  উচ্চতম উচ্চ ও তার প্রস্তু এবন নিয়ে যথাক্রিম  $(t+20)^\circ\text{C}, (t+30)^\circ\text{C}$   
ও  $(t+40)^\circ\text{C}$  উচ্চতম উচ্চে বয়ে তের মুক্তি<sup>১</sup> 10 ml রশ 0.05 M HCl  
দ্রব্য যোজ - বয়লাম ও স্লাইকের গুড় প্যান - অয়েটের আশাম্বে বিকোষ  
কুশল নিয়ম বয়ে এল এব্রু নিয়মিত ছকে লিখিব বয়লাম,

Teacher's Signature .....

Expt. No.

Page No. / 15  
Date. / 29/07/2024

ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅବଯୁଧ	ପରିମାଣ ମାଲାଲ	0.05 M	0.05 M HCl	ପରିକ୍ରିୟାରେ ତତ୍ତ୍ଵ	ପରିକ୍ରିୟାରେ ନିଯମ
ପ୍ରତିକ୍ରିୟାରେ ଅବଯୁଧ	ପରିମାଣ ମାଲାଲ	Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	ପରିମାଣ ମାଲାଲ	(°C)	ପରିକ୍ରିୟାରେ ଅବଯୁଧ