

- ❖ ফেনপথ্যালিন একটি নির্দেশক।
- ❖ গাঢ়ত্ব অনুযায়ী দ্রবণ তিন প্রকার।
- ❖ অক্সিজেনের একটি রূপভেদ  $O_3$
- ❖  $4N_2$  বললে নাইট্রোজেনের 4 টি পৃথক অনু বোঝায়।
- ❖  $O_2$  প্রস্তুতিতে  $MnO_2$  অনুঘটক রূপে কাজ করে।
- ❖ যে কোন গ্যাসের আয়তন প্রমাণ চাপ ও উষ্ণতায় এক গ্রাম অনু হবে 22.4 লিঃ
- ❖ ফেরোসোসোফেরিক অক্সাইডের সংকেত  $Fe_3O_4$ ।
- ❖  $H_2SO_4$  একটি অনুর মধ্যে সালফার তার মান 6।
- ❖ কিপযন্ত্রে  $CO_2$  প্রস্তুত হয়।
- ❖ চিহ্ন দিয়ে মৌলের একটি পরমানুকে প্রকাশ পায়।
- ❖  $NH_4Cl$  যৌগটি  $AgNO_3$  দ্রবণের সহিত দই এর ন্যায় থকথকে সদা অধঃক্ষেপ দেয়।
- ❖ ভোল্টমিটার হল তড়িৎ বিশ্লেষ্য পদার্থের ভেতর দিয়ে তড়িৎ চালনা করার পাত্র।
- ❖ ইলেকট্রন আবিষ্কার করেন জে. জে. টমসন।
- ❖ ক্যালসিয়াম 40% ক্যালসিয়াম কার্বনেট।
- ❖ একটি প্রোটনের ভর একটি ইলেকট্রনের ভরের 1840 গুন।
- ❖ নিউট্রনের আবিষ্কারক স্যাডউইক।
- ❖ সাধারণত কস্টিক সোডা হল অজৈব পদার্থ।
- ❖  ${}_{20}Ca^{+2}$ ,  ${}_{18}Ar^{+2}$  একটি আইসোবার।
- ❖ রেডিয়াম আবিষ্কার করে মেরি কুরী।
- ❖ ৭৬ সে.মি. এবং ২৭৩K কে প্রমাণ চাপ ও তাপমাত্রা বলে।
- ❖ সাধারণত কার্বন ধাতু নয়।
- ❖ বয়েলের সূত্রটি হল  $PV = K$
- ❖ শীলে ও প্রিষ্টলী  $O_2$  আবিষ্কার করেন।
- ❖ পরমশূন্য উষ্ণতা = - ২৭৩ °C
- ❖ ম্যাঙ্গানিজে ডাই অক্সাইডের সাথে হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড উত্তপ্ত করলে সবুজ বর্ণ হয়।
- ❖  $O_2$  মৌলিক।
- ❖ মৌল, জারণ, বিজারণ কোন প্রক্রিয়াই উৎপন্ন করে না ম্যাগনেশিয়াম ও  $O_2$  যুক্ত হয়ে ম্যাগনেশিয়াম অক্সাইড তৈরির সময়।
- ❖ অ্যাভোগাড্রো সংখ্যার মান  $6.023 \times 10^{23}$
- ❖ কোন ক্ষারের জলীয় দ্রবণে দুফোঁটা লিটমাস দিলে নীল হয়ে যায়।
- ❖ পর্যায় সারণীর অবদান মেন্ডেলিফ।
- ❖ ক্ষার ও অ্যাসিডের বিক্রিয়ায় জল উৎপন্ন হয়।
- ❖  $CHCl_3$  সমযোজী যৌগ।
- ❖ কস্টিক সোডার রং সাদা।
- ❖  $SO_2$  সমযোজী যৌগ।
- ❖ আমাদের শহরের জল শুদ্ধ করা হয় ক্লোরিয়েশন দ্বারা।
- ❖ অম্লরাজে হাইড্রোক্লোরিক ও নাইট্রিক অ্যাসিডের অনুপাত ৩ : ১।
- ❖ মাস গ্যাসের মূল উপাদান মিথেন।

- ❖ রসায়নের রাজা  $H_2SO_4$
- ❖ শুদ্ধ বরফের রাসায়নিক নাম  $CO_2$
- ❖ Oil of Vitriol বলে বিশুদ্ধ সালফিউরিক অ্যাসিডকে।
- ❖ S.I. পদ্ধতিতে তাপমাত্রার একক কেলভিন।
- ❖ বৃষ্টির জল আম্লিক।
- ❖ হাইড্রোমিটার ব্যবহার হয় তরল পদার্থের আপেক্ষিক গুরুত্ব পরিমাপ করার জন্য।
- ❖ বলয় পরীক্ষার দ্বারা নাইট্রিক অ্যাসিডের সনাক্তকরণ হয়।
- ❖ নাইট্রিক অ্যাসিডের গাঢ়ত্ব যত বাড়ে একই থাকে না তার গাঢ়ত্ব।
- ❖ লাইম টোনের সংকেত  $CaCO_3$
- ❖ কার্বনের অনিয়তাকার রূপভেদ পাঁচ ভাগে বিভক্ত।
- ❖ জিপসামের আনবিক সংকেত  $CaSO_4 \cdot 2H_2O$
- ❖ শিলামন্ডলের পাথরে সোনা বেশী পাওয়া যায়।
- ❖ ব্লু ভিট্রিয়লের সংকেত  $CuSO_4 (5H_2O)$
- ❖ অগ্নিনির্বাহক পদার্থটি হল  $CO_2$
- ❖ দার্শনিকের উল  $ZnO$
- ❖ অ্যামোনিয়া গ্যাসের জলীয় দ্রবণ তীব্র ক্ষার উৎপন্ন করে।
- ❖ কপারের একটি আকরিক  $Cu_2S$ ।
- ❖ সবশেষে গ্লুকোজের কোহল সন্ধানের ফলে তৈরী হয়  $CO_2$  ও  $H_2O$
- ❖ প্যারাসিটামল গায়ের ব্যথা সারাবার ওষুধ।
- ❖ মিথেনের কার্বণ ও হাইড্রোজেনের মধ্যে বন্ধন কোণ  $109^\circ 58'$
- ❖ গাছের নীচে রাখে শোওয়া উচিত নয় কারণ গাছ সালফার ডাই অক্সাইড ছাড়ে।
- ❖ মিথেনের কার্বণ ও হাইড্রোজেনের মধ্যে বন্ধন কোণ  $109^\circ 58'$
- ❖ অম্ল বা ক্ষারের তীব্রতা নির্দেশ করে 'PH'
- ❖ কালো কাগজ সিলভার ব্রোমাইডকে রক্ষা করে এই জন্য ফোটোগ্রাফিক প্লেট ঢেকে রাখা হয়।
- ❖ আয়নার প্রলেপ দিতে ব্যবহৃত হয় গ্লুকোজ।
- ❖ মিথেন, শর্করা, অ্যাসেটিক অ্যাসিড থেকে গ্রাফাইট আলাদা।
- ❖ বিশুদ্ধ সোনা ২৪ ক্যারেট।
- ❖ ম্যালেরিয়ার যোগ্য ওষুধ ক্লোরোকুইন।
- ❖ কৃত্রিম উপায়ে গ্যাস দ্বারা ফল পাকানোর জন্য ব্যবহৃত হয় ইথিলিন।
- ❖ অতীতে মানুষের ব্যবহারের প্রথম ধাতু লোহা।
- ❖ বোরাক্সের জলীয় দ্রবণ ক্ষারীয়।
- ❖ ১ মাইক্রন = 0.001mm
- ❖ অ্যালুমিনিয়াম ক্লোরাইডকে লুইস অ্যাসিড বলা হয়।
- ❖ কৃত্রিম কিডনী কাজ করে ডায়ালিসিস নীতির উপর ভিত্তি করে।
- ❖ ফ্লুরোসেন্ট টিউবে ব্যবহৃত পদার্থটি হল সোডিয়াম ভেপার ও নিয়ন।
- ❖ বিশুদ্ধ জলের  $P^H$  এর মান ৭।
- ❖ অ্যাসিডে হাইড্রোজেন মৌলটি থাকবেই।
- ❖  $F_2O$  এর মধ্যে জারণ সংখ্যা হল ২।

- \* ভৌত পরিবর্তনে রং এর পরিবর্তন হয় না।
- \* ভিনিগার অপর নাম অ্যাসিটিক অ্যাসিড।
- \* ইনসুলিনের রাসায়নিক উপাদান পেপটাইড।
- \* পানীয় সোডা হল ক্ষারীয় প্রকৃতির।
- \* অ্যাসপিটিন কৃত্রিম ওষুধ।
- \* পলিমারাইজেলনের উদাহরণ পলিথিন।
- \* মধুমেয় রোগীর প্রশাবে গ্লুকোজ থাকে।
- \* F যৌগটি লুইস অম্ল নয়।
- \* তাপমাত্রা  $0^{\circ}\text{C}$  এর নিচে নামানোর জন্য বরফের সাথে সোডিয়াম ক্লোরাইড মেশানো হয়।
- \* গ্লবার লবনের সংকেত  $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- \* ইস্পাত তৈরীতে ক্রোমিয়াম ও স্টীল ব্যবহৃত হয়।
- \* ফটকিরি বা সাধারণ অ্যালাকের সংকেত  $\text{K}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- \* মানব শরীরে সবচেয়ে বেশী পরিমাণে জল থাকে।
- \* সমবয়তা দেখা যায় সময়োজী যোগ।
- \* সাধারণত  $\text{O}_2$  এর একটি রূপভেদ হল ওজোন।
- \* ল্যাক্স গ্যাস হল নাইট্রাস অক্সাইড।
- \* শর্করাকে ফুটিয়ে জলীয় দ্রবণ থেকে পৃথক করা যায়।
- \*  $\text{NH}_3$  জলীয় দ্রবণ লীটমাসকে নীল করে।
- \* একটি মৌলের আইসোটোন হল সম ভর সংখ্যা যুক্ত।
- \* অ্যামোনিয়াম সালফেট অজৈব রাসায়নিক সার।
- \* বিজ্ঞানী ডালটনের পরমানুবাদ হল - পরমানু অবিভাজ্য।
- \* অ্যালুমিনিয়ামের আকরিক বক্সাইট।
- \* অ্যামোনিয়া গঠনকারী দুটি মৌল নাইট্রোজেন ও হাইড্রোজেন।
- \* পিতলের মূল উপাদান = Cu 70% ও Zn 30%
- \* বায়ুমন্ডলে বেশী থাকে নাইট্রোজেন।
- \* গান মেটালের উপাদান = Cu 85%, Zn 5% ও Sn 10%
- \* রেডন, জেনন, অর্গান থেকে অন্য মৌল হল কার্বন।
- \* অ্যালকোহলের সাধারণ সংকেত  $\text{C}_n\text{H}_{2n}+\text{OH}$
- \* কোন বিশুদ্ধ জল তড়িতের সুপরিবাহী হবার কারণ সামান্য আয়নিত বলে।
- \* ব্লিচিং পাউডারের রাসায়নিক নাম ক্যালসিয়াম ক্লোরো হাইথ্রো ক্লোরাইট।
- \* আক্সিক অক্সাইড  $\text{SO}_2$
- \* সিল্ক অফ ম্যাগনেশিয়া হল ম্যাগনেশিয়াম হাইড্রক্সাইড।
- \* বিদ্যুতের সুপরিবাহী গ্রাফাইট কারণ এতে মুক্ত ইলেকট্রন আছে।
- \* ফ্যারেডের সূত্র গ্যাস সম্পর্কিত নয়।
- \* গ্রাফাইট তড়িৎ দ্বার হিসাবে ব্যবহৃত হয়।
- \* কোয়ার্টজ রাসায়নিক নাম সোডিয়াম সিলিকেট।
- \* বিটুমিনাস সবচেয়ে বেশী কার্বন মুক্ত।
- \* ডায়মন্ড অধিকতর কঠিন পদার্থ।

- \* অস্থি কয়লা ব্যবহৃত হয় শর্করাকে বিরঞ্জিত করে।
- \* গান পাউডার সালফার, চারকোল ও নাইটারের মিশ্রণ।
- \* সুপার ফসপেট সারে  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$  থাকে।
- \* মৌলিক পরীক্ষা দ্বারা দ্রবণের মধ্যে শর্করা নিরূপন করা হয়।
- \* মোনজাইট Th আকরিক।
- \* সাবান প্রস্তুত হয় ফ্যাট ও ক্ষার থেকে।
- \* বেকিং সোডা সোডিয়াম বাই - কার্বনেট নামে পরিচিত।
- \* জিঙ্ক সালফাইড দিয়ে লিথোফেন তৈরী হয়।
- \* ফসফরাসের আনবিক সংকেত
- \*  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  সিলিকা ও লাইম স্টোন দিয়ে সাধারণ কাচ তৈরী।
- \* গ্লিসারল পাওয়া যায় ইথানলের জারনে।
- \* ট্রাইক্যালসিয়াম অ্যালুমিনেট, জাই ও ট্রাই ক্যালসিয়াম সিলিকেট পদার্থ দিয়ে মিশ্রিমে সিমেন্ট তৈরী।
- \* মৌলগুলির ধর্ম পারমানবিক সংখ্যা দ্বারা নির্ণয় করা হয়।
- \* পরমানু - প্রোটন, নিউট্রন ও ইলেকট্রন দিয়ে তৈরী।
- \* জলের স্থায়ী খরতা, ক্যালসিয়াম, সালফেটের উপস্থিতি হয়।
- \* পারমানবিক ভরের জন্য দায়ী প্রোটন ও নিউট্রন।
- \* ন্যাপফলিন মধ্যম তেল।
- \* সব ইলেকট্রনগুলি  $\beta$  রশ্মি কণা।
- \* ব্রোঞ্জ Cu এবং Sn এর মিশ্রণে তৈরী।
- \* প্রোটন সাধারণ হাইড্রোজেনের নিউক্লিয়াস।
- \* L.P.G. মিশ্রণ হল পেপ্টে ন, বিউটন ও প্রোজেন।
- \* নিউট্রন আবিষ্কার করেন স্যাডউইক।
- \* খাবার সোডার রাসায়নিক সংকেত  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- \* গ্রীন ভিট্রিয়লের সংকেত  $\text{FeSO}_4$
- \* হাইড্রোজেন বাদে সব জৈব যৌগে কার্বন থাকে।
- \* ক্লোরোফর্ম চেতনানাশক।
- \* হাইড্রোজেনের অস্তধূতি ঘটায় প্যালাডিয়াম।
- \* তেজস্ক্রিয় আবিষ্কার করেন বিজ্ঞানী বেকারেল।
- \* সোল্ডার ধাতু সংকরটির মিশ্র অনুপাত Pb (50%), Sn
- \* অ্যাভোগাড্রো সংখ্যার মান  $6.023 \times 10^{23}$
- \* সকল অ্যাসিডের মধ্যে বর্তমান  $\text{H}_2$
- \* ১ মোল ইলেকট্রন =  $6.023 \times 10^{23}$  সংখ্যক ইলেকট্রন।
- \* সিগারেট লাইটারে ব্যবহৃত হয় বিউটেন।
- \*  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  একটি ক্ষার কিন্তু ক্ষারক নয়।
- \*  $\text{NaHCO}_3$  হল অ্যাসিড লবন।
- \* বিটমিনাস কয়লার অস্তধূম পাতন হয়।
- \* পটাশিয়াম ফেরোসায়ানাডি জটিল লবণ।
- \* ওলিয়াম বা ধূমায়মান সালফিউরিক অ্যাসিড  $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$  কে বলে।

- \* দুই বা ততোধিক পদার্থের সমবেত মিশ্রনকে আমরা দ্রবণ বলি।
- \* সাধারণের চেয়ে বেশী দ্রাব থাকে অতিপুঙ্ক্ত দ্রবণে।
- \* 90% বেঞ্চনে 84% বেঞ্জিন, 13% টলুইন, 3% জাইলিন থাকে।
- \* উষ্ণতা বৃদ্ধির সাথে সাথে দ্রাব্যতা বাড়ে।
- \* হেবার পদ্ধতিতে অ্যামোনিয়াম শিল্পে 55°C তাপ স্থির রাখা হয়।
- \* 'd' সাবশেলে উর্দ্ধতন ইলেকট্রন সংখ্যা ১০।
- \* কোন একটি বিশুদ্ধ দ্রাবকের সাথে দ্রাব মেশালে দ্রাবকের স্ফুটনাঙ্ক বাড়ে।
- \* NH<sub>3</sub> নিরুদক পদার্থ নয়।
- \* প্রকৃত দ্রবণ ও কোলয়েড দ্রবণকে কলরডিয়গ পর্দা দিয়ে পৃথক করার পদ্ধতিকে ডায়ালিসিস বলে।
- \* বিরঞ্জনধর্মী একটি বিজারক গ্যাস SO<sub>2</sub>
- \* সমাকৃতি কেলাস দুটি হল KClO<sub>4</sub>, K<sub>2</sub>MnO<sub>4</sub>
- \* একটি সম্পৃক্ত কার্বন পরমানু জন্য একটির সাথে একবন্ধনে যুক্ত।
- \* জার্মান সিলভারের উপাদান Cu, Zn, Ni
- \* সাধারণত সম আনবিক সংকেত অথচ বিভিন্ন আনবিক গঠন যুক্ত পদার্থদের বলে আইসোমার।
- \* গ্যাসের অংশচাপ সূত্র ডালটনের।
- \* কোন যৌগের আনবিক গুরুত্ব বাড়ার সঙ্গে সঙ্গে স্ফুটনাঙ্কও বাড়ে।
- \* সব থেকে কম স্ফুটনাঙ্কের গ্যাস জেনস।
- \* মেম্বেলিফ ও লোথার মেয়ার প্রথম নির্মান করেন পর্যায় সারণী।
- \* C.G.S. এককে R এর মান ৮.৩ জুল/ মোল/°K
- \* NaCl কেলাস Na<sup>+</sup> ও Cl<sup>-</sup> যুক্ত তড়িৎ যোজ্যতা দ্বারা।
- \* তড়িৎ বিয়োজন তত্ত্বটির প্রবক্তা আরহেনিয়াস।
- \* HCl একটি সহযোজী যৌগ।
- \* থার্মাইট হল অ্যালুমিনিয়াম পাউডার ও ফেরিক অক্সাইডের মিশ্রণ।
- \* ম্যাগনেশিয়াম ও ক্যালশিয়াম ধাতুর আকরিক ডলোমাইট।
- \* পরিবর্তনশীল যোজ্যতা ধাতুর নাম Hg
- \* সাধারণত কোরাভাম, নীলা, টোপাজ, চুনী প্রকৃত পথে Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- \* গোবর গ্যাসের সাহায্যে আলো জ্বালানো হল এটি রাসায়নিক শক্তি আলোক ও তাপশক্তিতে রূপান্তরিত হয়।
- \* তিনভাগ আয়রণ অক্সাইড ও এক ভাগ অ্যালুমিনিয়াম চূর্ণের মিশ্রণকে থার্মিট মিশ্র বলে।
- \* একটি জৈব সারের নাম ইউরিয়া।
- \* Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub> একটি পার অক্সাইড।
- \* অ্যালডিহাইডের সংকেত C<sub>n</sub>H<sub>2n+1</sub>CHO
- \* NaCl এর সম্পৃক্ত জলীয় দ্রবণকে ব্রাইন বলে।
- \* ইথানলের আইসোবার ডাই - মিথাইল - ইথার।
- \* কলিচূনের সংকেত Ca(OH)<sub>2</sub>
- \* সিলভারের প্রলেপ দিতে হলে তড়িৎ বিশ্লেষ্য পদার্থ পটাসিয়াম আর্জেন্টো সায়ানাইড।
- \* প্লাস্টার অফ প্যালিসের সংকেত CaSO<sub>4</sub> · 2H<sub>2</sub>O
- \* M মৌলের যোজ্যতা X। এর অক্সাইডের সংকেত M<sub>2</sub>O<sub>x</sub>
- \* পুষ্টিকর ফোবাল্ট পদার্থ দুধে পাওয়া যায় প্রোটিন ও কার্বোহাইড্রেট ছাড়া।

- ❖ ক্লাস্টিক অ্যাসিটিলিনের পলিমার যৌগ।
- ❖ জলীয় দ্রবণে যে যৌগের তড়িৎ পরিবাহীতা হল সাধারণ লবণ।
- ❖ Atom Bomb প্লুটোনিয়াম ২৩৯ দিয়ে তৈরী।
- ❖ সালফিউরিক অ্যাসিড শিল্পে সালফার ডাই অক্সাইড ও O<sub>2</sub> গ্যাস ব্যবহৃত হয়।
- ❖ ফেলিং টেস্ট দ্বারা দ্রবণে শর্করা ও অ্যালডিহাইডের উপস্থিতি।
- ❖ অয়েল অফ ভিট্রিয়ল হল H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- ❖ কোলবে বিক্রিয়া হল সমুদ্র ও সমুদ্র হাইড্রোক্যার্বন প্রস্তুতিকরণ যা দ্রবণের তড়িৎ বিশ্লেষণের মাধ্যমে করা হয়।
- ❖ কাপড় কাচা সোডার সংকেত Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, 10 H<sub>2</sub>O
- ❖ ক্ষারীয় দ্রবণে ফেনলপথ্যালিন বর্ণহীন - সঠিক নয়।
- ❖ অ্যাসিটিক অ্যাসিড অম্লের জলীয় দ্রবণ ভিনিগার।
- ❖ P<sup>H</sup> Value হল দ্রবণে হাইড্রোজেন আয়নের সংখ্যার উপস্থিতিতে অ্যাসিড ও ক্ষারের মাত্রা নির্ণয়ক পদ্ধতি।
- ❖ প্রোটিনে আর্দ্র বিশ্লেষণে অ্যামাইনো অ্যাসিড পাওয়া যায়।
- ❖ Transuranium মানুষের সৃষ্টি উচ্চ পারমানবিক সংখ্যা বিশিষ্ট মৌল যা ইউরেনিয়াম অপেক্ষা ভারী।
- ❖ HCl খার গ্রহীতা এক।
- ❖ Rare Earth মৌল হল ৫৮ - ৭১ পারমানবিক সংখ্যা বিশিষ্ট ধাতব মৌলের শ্রেণী।
- ❖ জলে দ্রব্য ভিটামিন হল ভিটামিন C
- ❖ রেয়ন সিম্পাশন হয় সেলুলোজ থেকে।
- ❖ লিপিডের আর্দ্র বিশ্লেষণে ফ্যাটি অ্যাসিড ও জল পাওয়া যায়।
- ❖ রাসায়নিকভাবে এনজাইম হল প্রোটিন।
- ❖ মহাবিশ্বে সবচেয়ে মৌল রূপে আছে হাইড্রোজেন।
- ❖ বনস্পতি ঘি তৈরীতে হাইড্রোজেন ব্যবহৃত হয়।
- ❖ আইনস্টাইনিয়াম একটি কৃত্রিম মৌল।
- ❖ সোনা প্রকৃতিতে মুক্ত অবস্থায় থাকতে পারে।
- ❖ হাইড্রোজেনের সাথে হাইড্রোজেন বন্ধনে যুক্ত হতে ফ্লোরিন।
- ❖ কার্বনের রূপভেদ হীরক।
- ❖ সাধারণত ইথাইল অ্যালকোহলের তুলনায় ডাই মিথাইল ইথারের স্ফুটনাঙ্ক কম।
- ❖ স্টোরেজ ব্যাটারীতে সীসা থাকে।
- ❖ বিলীরমান রং হল ফেনলপথ্যালিন যুক্ত NH<sub>4</sub>OH এর দ্রবণ।
- ❖ NaHSO<sub>4</sub> একটি অ্যাসিড লবণ।
- ❖ কয়লার দহন রাসায়নিক পরিবর্তন।
- ❖ N.T.P. তে 0.18 mg জলের আয়তন 224 ml.
- ❖ লুইস ক্ষার হল ইলেকট্রন যুগল দাতা।
- ❖ রোজ মেটাল তৈরী হয় সীসা, টিন ও বিসমানের মিশ্রণে।
- ❖ দ্বি-ধাতব লবণ অ্যালাম।
- ❖ ফারেনহাইট স্কেলে পরমশূন্য - 459.4°F
- ❖ পেঁয়াজ ও রসুনে সালফার আছে।
- ❖ পেনসিলের সীসে হল গ্রাফাইট।
- ❖ কালাজুরের ওষুধ ইউরিয়া স্ট্রিভামিন।

- ✱ অ্যালুমিনিয়ামের ধাতু সংকর হল ম্যাগনেসিয়াম।
- ✱ বালাই এর কাজে লাগে অ্যাসিটিলিন।
- ✱ জায়মান হাইড্রোজেন অধিক সক্রিয় ইহা পারমানবিক অবস্থায় থাকে।
- ✱  $C_2H_6$  কার্বনের যোজ্যতা ও
- ✱ নাইলন তৈরী পলিমার ফাইবার থেকে।
- ✱ ঢালাই লোহা ভঙ্গুর।
- ✱ কাপড় কাচার সাবান হল সোডিয়াম লবনের মিশ্রণ, অধিকতর চর্বিযুক্ত ও আম্লিক।
- ✱ কার্বনের নতুন আবিষ্কৃত নিয়তকার রূপভেদ হল বাবা মিনিস্টার ফ্লোরিন।
- ✱ সিজিয়াম ধাতু গরমকালে তরল শীতকালে কঠিন থাকে।
- ✱ পারদ ধাতু অ্যাসিডের সাথে বিক্রিয়া করে  $H_2$  নিসৃত করে না।
- ✱ কঠিনতম যৌগ বোরন কার্বাইড।
- ✱ সবচেয়ে হালকা ধাতু লিথিয়াম।
- ✱ তাপমাত্রা বৃদ্ধির সাথে দ্রাবতা কমে কলিচুনের।
- ✱ চর্বির দ্রাবক ক্লোরোফর্ম।
- ✱ পারদ তড়িৎ পরিবাহী।
- ✱ খাদ্য লবন তড়িৎ বিশ্লেষ্য পদার্থ।
- ✱ টিনের চামচের উপর লোহার প্রলেপ দিতে অ্যানোড হিসাবে রূপা ব্যবহৃত হয়।
- ✱ একটি অ্যাসিডিক ধাতব অক্সাইড হল ক্রোমিয়াম ট্রাই অক্সাইড।
- ✱ হাইড্রোজেন থাকা সত্ত্বেও অ্যাসিড নয়  $CH_4$
- ✱ দুইটি গ্যাসীয় পদার্থ  $HCl$  ও  $NH_3$  পরস্পর বিক্রিয়া করে কঠিন পদার্থ উৎপন্ন করে অ্যামোনিয়াম ক্লোরাইড।
- ✱ দুটি বর্ণহীন গ্যাস মিশ্রিত করলে একটি বাদামী বর্ণের গ্যাস উৎপন্ন হয় তা হল  $NO_2$
- ✱ অ্যামোনিয়া গ্যাস শুষ্ক করা হয় পোড়াচুনে।
- ✱ কিপযন্ত্রে প্রস্তুত হয় হাইড্রোজেন।
- ✱ শুষ্ক বরফের সংকেত  $CO_2$
- ✱  $+C^\circ$  চিহ্নটি হল পজিট্রন।
- ✱ পরম স্কেলে জলের হিমাক্ত  $273\text{ K}$
- ✱ পরম স্কেলে জলের স্ফুটনাঙ্কের মান  $373\text{ K}$
- ✱ পরমানুর জনক ডালটন।
- ✱ অষ্টক সূত্র নিউল্যান্ডের আবিষ্কার।
- ✱ বরধাতু হল সোনা।
- ✱ তেজস্ক্রিয় মৌল থোরিয়াম।
- ✱  $CaCl_2$  তড়িৎ যোজী যৌগ।
- ✱ ওলিয়ামের রাসায়নিক নাম পাইরোসালফিউরিক অ্যাসিড
- ✱ অ্যাকোয়াফার্টিম অ্যাসিডের সংকেত  $HNO_3$
- ✱ কালো সিসা গ্রাফাইট।
- ✱ কার্বন থেকে রূপভেদ হল গ্রাফাইট যা পিচ্ছিলকারক তেলে ব্যবহার হয়।
- ✱ জলের খরতা দূরীকরণে ব্যবহৃত পদার্থ  $Na_2CO_3$
- ✱ উদগ্রাহী লবন  $CaCl_2$

- ✱ ফলার সালফেট এক প্রকার কীটনাশক।
- ✱ তামার প্রধান আকরিক জিঙ্কফ্লেভ।
- ✱ গ্রীগনার্ড যে কারক প্রস্তুত করতে ম্যাগনেসিয়াম ধাতু প্রয়োজন।
- ✱ আয়নার প্রলেপ দিতে Na-Hg পারদ সংকর ব্যবহৃত হয়।
- ✱ পলিথিন ইথিলিন যৌগ থেকে প্রস্তুত পলিমার।
- ✱ কার্বনের পরিমাণ বেশি থাকে কাস্ট আয়রনে।
- ✱ আঙ্গুরের মধ্যে গ্লুকোজ থাকে।
- ✱ বিষাক্ত মাস্টার্ড গ্যাস উৎপাদনে ব্যবহৃত জৈবযৌগ ইথিলিন।
- ✱ ডিনামাইট প্রস্তুতে ব্যবহৃত হয় ভিনিগার।
- ✱ লঘু তেল থেকে প্রাপ্ত একটি অ্যায়োমেটিক জৈবযৌগ বেঞ্জিন।
- ✱ নির্দিষ্ট গলনাঙ্ক ও স্ফুটনাঙ্ক নেই মাখনের।
- ✱  ${}_6\text{C}^{14}$  ও  ${}_7\text{N}^{14}$  জোড়টি পরস্পরের আইসোটোপিক।
- ✱ একটি গ্যাসের বাষ্পঘনত্ব ৮.৫ ঐ গ্যাসের আনবিক গুরুত্ব ১৭।
- ✱ জলের অনু  $2.98 \times 10^{-23}$  গ্রাম
- ✱ ডলোমাইটে কার্বন বর্তমান।
- ✱ জার্মান সিলভারে সিলভারের শতকরা পরিমাণ ০%
- ✱ হেটারোসাইক্লিক যৌগ পিরিডিন।
- ✱ ক্লোরোফিল উদ্ভিদের সালোকসংশ্লেষ প্রক্রিয়ার অনুঘটকের কাজ করে।
- ✱ মাছ ও মাংস সংরক্ষণে ব্যবহার হয় ভিনিগার।
- ✱ পেট্রোলিয়াম পলিমার নয়।
- ✱ হাইড্রোজেন উৎপন্ন হয় যখন শীতল ও লঘু  $\text{HNO}_3$  বিক্রিয়া করে ম্যাঙ্গানিজের সঙ্গে।
- ✱ অম্লরাজে দ্রবীভূত হয় প্লাটিনাম।
- ✱ HCl তড়িৎ যোজী।
- ✱  $\text{CHCl}_3$  যৌগটিতে সমযোজী বন্ধন বর্তমান।
- ✱  $\text{So}_2$  এর পোলার ধর্ম আছে।
- ✱  $\text{CHCl}_3$  নন পোলার যৌগ।
- ✱ HF অনুর বেশী ডাইপোল পেমেন্ট আছে।
- ✱  $\text{SiO}_2$  দানব অনু হিসাবে থাকে।
- ✱  $\text{CH}_3\text{Coo}$  আয়নটির জলীয় দ্রবণ ক্ষারীয়।
- ✱ ইথানল ও ডাইমিথাইল ইথায় হল পরস্পর সমাবয়ব।
- ✱ মোমবাতি জ্বালানো হল ভৌত ও রাসায়নিক পরিবর্তন একই সাথে হল।
- ✱ গ্যালেনা pb এর আকরিক।
- ✱ নন-স্টিক বাসনের উপর টেফলনের প্রলেপ থাকে।
- ✱ আলেয়ার আলো মিথেন গ্যাস থেকে হয়।
- ✱ সর্বাধিক তাপশক্তি বিশিষ্ট কয়লা অ্যানথ্রাসাইট।
- ✱ মুক্তার প্রধান উপাদান  $\text{CaCO}_3$  ও  $\text{MgCO}_3$
- ✱ LPG কে গন্ধ মুক্ত করতে ইথাইল মারসেপট্যান ব্যবহৃত হয়।
- ✱ মিথেনের গ্যাসের জন্য কয়লা খনিতে আগুন লাগে।