

রসায়নবিদ্যার কিছু মূল্যবান তথ্য

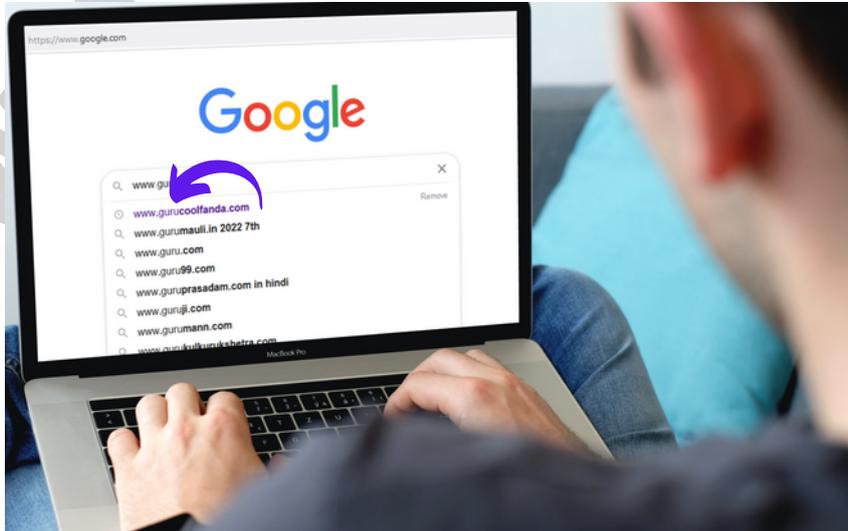
- মানবদেহের রক্তের pH 7.36 থেকে 7.4 এর মধ্যে থাকে
- লালা গ্রন্থির মাধ্যমে উৎপন্ন লালারস ক্ষারীয় প্রকৃতির
- রট্ আয়রন সব থেকে বিশুদ্ধ লোহা।
- ধাতুর অক্সাইডগুলি ক্ষারীয় প্রকৃতির, অধাতুর ক্ষেত্রে অম্লধর্মী
- নিউট্রাইজেশন বিক্রিয়া একটি তাপ উৎপাদক বা এক্সোথার্মিক বিক্রিয়া
- মৃদু অ্যাসিড এবং তীব্র ক্ষারের ক্ষেত্রে pH এর মান সর্বদা বেশী হয়
- পারমাণবিক শক্তি উৎপাদনে প্রধানত ইউরেনিয়ামের যে আইসোটোপটি ব্যবহৃত হয় তা হল U-235
- জিপসাম উচ্চতাপে প্লাস্টার অফ প্যারিসে রূপান্তরিত হয়। আবার হাইড্রেশনের (জল যোগ করার ফলে) মাধ্যমে জিপসাম পুনরায় পাওয়া যায়
- কপার সালফেট ব্লু-ভিট্রিয়ল নামে পরিচিত
- বেকিং সোডার রাসায়নিক নাম সোডিয়াম বাইকার্বোনেট
- জোসেফ অ্যাসপিডিন প্রথম কৃত্রিম সিমেন্টের পেটেন্ট নেন
- গ্রাফাইট একটি ভাল বিদ্যুৎ পরিবাহক
- কিছু ধাতু (সোনা, প্লাটিনাম) যেগুলি কার্যকরী সারির একদম নীচে অবস্থিত, এরা নোবেল ধাতু নামে পরিচিত। অর্থাৎ তারা রাসায়নিক ভাবে কম সক্রিয়
- যদিও হাইড্রোজেন অধাতু তবুও এটিকে বিক্রিয়াধর্মী সারিতে যুক্ত করা হয়েছে, এটি ধাতুর মত আচরণ করে ধনাত্মক আয়ন সৃষ্টি করে নিজের একমাত্র ইলেকট্রন পরিত্যাগ করে
- লিগনাইট প্রধানত উদ্ভিদের দেহাংশের উপাদান নিয়ে গঠিত
- যে সমস্ত অক্সাইডগুলি অম্ল এবং ক্ষারকের উভয় ধর্ম প্রদর্শন করে, তাদেরকে উভধর্মী অক্সাইড বলে। যেমন-অ্যালুমিনিয়াম অক্সাইড, জিঙ্ক অক্সাইড।
- রুবি এবং নীলা পাথর হল অ্যালুমিনিয়ামের অক্সাইড
- এক টুকরো সোডিয়ামকে জলে ছুঁড়ে ফেলা হলে আগুন ধরে যাবে
- হাইড্রোজেন সালফাইড (H₂S) এর গন্ধ পঁচা ডিমের মত
- যেহেতু সোডিয়াম, পটাশিয়াম ধাতু জলের সাথে বিক্রিয়া করে; তাই এই ধাতুগুলিকে কেরোসিনে সংরক্ষণ করা হয়।
- গান পাউডার এর উপকরণগুলি হল – পটাশিয়াম নাইট্রেট (সন্টপিটার), সালফার এবং চারকোল।
- সোনা ও প্লাটিনাম ধাতু অ্যাকোয়া রিজিয়ায় দ্রবীভূত হয়ে যায়। তাই অ্যাকোয়া রিজিয়াকে রয়াল ওয়াটার বলা হয়।
- ভূ-ত্বকে সর্বাধিক প্রাপ্ত ধাতু হল অ্যালুমিনিয়াম
- ক্লোরোফিল এর কেন্দ্রীয় মৌল ম্যাগনেশিয়াম (Mg) এবং
- হিমোগ্লোবিনের কেন্দ্রীয় মৌল লোহা (Fe)
- NaCl এর তীব্র জলীয় দ্রবণকে (30%) ব্রাইন বলে
- বেকিং পাওয়ার গঠিত হয় বেকিং সোডা এবং টারটারিক অ্যাসিডের সমন্বয়ে
- পাকস্থলীর অ্যাসিডিটিকে নিষ্ক্রিয় করতে অ্যান্টাসিড ব্যবহৃত হয়
- কৃত্তিম ভাবে ক্লোরিন এবং পোড়া চূনের বিক্রিয়ায় ব্লিচিং পাওয়ার তৈরী হয়
- কুড়ি বিন্দু হল এমন একটি তাপমাত্রা যেখানে সমস্ত ধাতু তার চৌম্বক ধর্ম হারায়

রসায়নবিদ্যার কিছু মূল্যবান তথ্য

- গ্যালিয়াম (Ga) এবং সিজিয়াম (Cs) নিম্ন গলনাঙ্ক যুক্ত। হাত দিয়ে তাপ দিলেই গলে যায়
- লোহার মরিচা পড়া রোধ করার জন্য লোহার উপরে জিঙ্কের প্রলেপ দেওয়া হয়, এই পদ্ধতিকে গ্যালভানাইজেশন বলে
- ফ্রিজন গ্যাস, যা রেফ্রিজারেটরে শীতলীকরণে ব্যবহৃত হয়
- ফার্মেন্টেশন পদ্ধতিতে চিনি থেকে ইথানল অ্যালকোহল প্রস্তুত করা হয়
- কাদানে গ্যাসের একটি উপাদান হল ক্লোরোপিকরিন
- সিলভার হ্যালাইড সূর্যালোকে সংবেদনশীল এবং ইহা বিভাজিত হয়ে যায়। এর মাধ্যমে ব্ল্যাক অ্যান্ড হোয়াইট ফটোগ্রাফি তৈরী হয়। সিলভার হ্যালাইড সাধারণত রঙিন বোতলে সংরক্ষণ করা হয়
- লোহায় মরিচা পড়ার প্রধান কারণ জারণ
- মরিচার রাসায়নিক নাম হাইড্রেট ফেরিক অক্সাইড
- প্রত্যেকটি জীবিত প্রাণী জারণ বিক্রিয়ার মাধ্যমে শ্বসন প্রক্রিয়া চালায়
- লিটমাস হল উদ্ভিদ শৈবালের নির্যাস
- সাবানের উৎপাদনকে স্যাপোনিফিকেশন বলে
- ফুলারিণ (C₆₀) হল কার্বনের একটি বহুরূপতা
- হ্যালোজেন মৌল পরিবারের প্রথম সদস্য ফ্লুরিন, ইহা একটি তীব্র ইলেক্ট্রোনেগেটিভ মৌল
- খাদ্যের পচন হল খাদ্য দ্রব্যে থাকা তেল ও চর্বি জাতীয় পদার্থের ধীর জারণ বিক্রিয়া, যার ফলে দুর্গন্ধ ছড়ায়।
- কোন উপাদানের ধারণ করার ক্ষমতাকে যোজ্যতা বা Valency বলে
- সিলিকন, জার্মেনিয়াম, বোরন এবং আর্সেনিক হল ধাতুকল্প
- ধাতু প্রধানত তড়িৎ ধনাত্মক প্রকৃতির
- গ্লুকোজ, ফুক্টোজ এবং সুক্রোজের মধ্যে ফুক্টোজ সবথেকে মিষ্টি বেশী
- ভালকানাইজেশন পদ্ধতিতে রাবার প্রস্তুতিতে সালফার ব্যবহৃত হয়
- প্লাসটিক ও চিনামাটির পাত্র তৈরীতে মেলামাইন ব্যবহৃত হয়
- চতুর্থ ক্রমের পদার্থকে প্লাজমা বলে
- ভারী জলের রাসায়নিক সংকেত D₂O
- সাধারণ লবণ (NaCl) একটি প্রশম লবণ এবং ইহার pH জলের pH এর সমান
- কৃত্রিমভাবে গবেষণাগারে তৈরী প্রথম উপাদান হল ইউরিয়া
- সুপারসোনিক জেটের দূষণ ওজন স্তরের ক্ষয়ের জন্য দায়ী
- মিথেনকে মার্স গ্যাস বলে
- মুক্ত অক্সিজেনে, ইথানলের (অ্যাসিটিলিন) দহন এর মাধ্যমে ঝালাই কার্য করা হয়
- ক্যালশিয়াম কার্বাইডের উপর বিন্দু বিন্দু জল যোগ করে ইথানল বা অ্যাসিটিলিন তৈরী করা হয়
- অনিয়ন্ত্রিত নিউক্লিয় সংযোজন নীতির মাধ্যমে হাইড্রোজেন বোমা তৈরী হয়
- L. P. G. (লিকুইফায়েড পেট্রোলিয়াম গ্যাস) এর মুখ্য উপাদান প্রোপেন ও বিউটেন
- ডালডার মত ভেজিটেবল ঘি হল সংপূর্ণ প্রকৃতির এবং ইহা অনুঘটকের সহায়তায় হাইড্রোজেনেশন বিক্রিয়া করে

রসায়নবিদ্যার কিছু মূল্যবান তথ্য

- রূপা এবং তামা এই দুটি ধাতু তাপ ও তড়িৎের সুপরিবাহী
- পেঁয়াজ ও রসুনের বিশেষ গন্ধের জন্য দায়ী পটাশিয়াম
- গ্রীনোকাইট ক্যাডমিয়ামের আকরিক
- রেডিয়াম তৈরী হয় পিচব্লেন্ড থেকে এবং এটি প্রথম আবিষ্কার করেন মাদাম কুড়ি
- পানীয় জলকে সফেনিং করতে জিওলাইট ব্যবহার করা হয়
- নাইক্রোম হল নিকেল, ক্রোমিয়াম ও লোহার সঙ্কর ধাতু; যা বৈদ্যুতিক হিটারে ব্যবহৃত হয়
- শ্বসন মূলত একটি দহন প্রক্রিয়া
- অ্যালুমিনিয়াম, পটাশিয়াম, ক্যালসিয়াম এবং সোনার মধ্যে পটাশিয়াম (K) সর্বাধিক সক্রিয় মৌল এবং সোনা (Au) সর্বনিম্ন সক্রিয় মৌল
- সোনা (Au) কখনো জারিত হয় না
- দুধের অম্লত্বের কারণ ল্যাকটিক অ্যাসিডের উপস্থিতি
- আলেকজান্ডার ফ্লেমিং পেনিসিলিন আবিষ্কার করেন 1929 সালে
- পাকস্থলীতে উপস্থিত অ্যাসিড এর নাম হল হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড (HCl) এবং এর ফলে অ্যাসিডিটি হয়
- বিশুদ্ধ জল তড়িৎ পরিবহন করে না কারণ বিশুদ্ধ জল আয়নমুক্ত হয়
- একটি পারমাণবিক চুল্লীতে গ্রাফাইট নিয়ামক হিসাবে ব্যবহৃত হয়
- মিল্ক অফ ম্যাগনেশিয়া রাসায়নিক ভাবে ম্যাগনেশিয়াম হাইড্রক্সাইড
- বানিজ্যিক নাইট্রিক অ্যাসিড বর্ণময় কারণ ইহাতে দ্রবীভূত নাইট্রোজেন ডাইঅক্সাইড উপস্থিত
- ইউরিয়াতে 46% নাইট্রোজেন থাকে
- সার উৎপাদনে প্রধান যে তিনটি মৌল প্রয়োজন সেগুলি হল NPK (নাইট্রোজেন, ফসফরাস এবং পটাশিয়াম)
- ফ্লুরিয়াম একটি তেজস্ক্রিয় তরল ধাতু
- সবথেকে ভারী ধাতু অসমিয়াম
- লিথিয়াম সবথেকে হালকা ধাতু এবং ইহা তীব্র বিজারক দ্রব্য



Note: চাকরীর পরীক্ষার সমস্ত নোটস ও প্রতিদিন মক টেস্ট পেতে আমাদের ওয়েবসাইট www.gurucoolfanda.com ভিসিট করুন