

- समुद्री जल को किस प्रक्रिया से शुद्ध किया जा सकता है —आसवन विधि द्वारा
- 'एमोनैल' मिश्रण है —एल्युमिनियम पाउडर और अपोनियम नाइट्रेट का मोमबत्ती मिश्रण होता है —पैराफिन गोम और स्टिपेरिक ऐमिड का 5% जल वाले एथेनॉल को कहते हैं —परिशोधित स्मिगिट
- पीतल (Brass) एलॉय है —तांबा और ज़िंक का परमाणु रियेक्टरों में प्रयुक्त यूरेनियम का आइसोटोप है — $^{235}_{92}\text{U}$
- दियासलाई की नोक में होता है —लाल फॉस्फोरस
- मसाला (मॉटर) एक मिश्रण होता है —जल, बालू और बुझे हुए चूने का कठोर जल से कैल्सियम और मैग्नीशियम निकालने की प्रक्रिया कहलाती है —जल मुदकरण
- खरीददारों के उद्देश्य से कैरी बैग बनाने के लिए प्रयुक्त सामग्री बहुलक होता है —एथिलेन का
- हाइड्रोजन गैस है —ज्वलनशील (Inflammable)
- सोडियम धातु जल के साथ अभिक्रिया करके बनाती है —हाइड्रोजन ओजोन (Ozone) में होती है —कैवल ऑक्सीजन
- परमाणु ऊर्जा के उत्पादन में प्रयोग किया जाने वाला आइसोटोप मुख्यतया होता है —U-235
- कार बैटरी में कौन-सा अम्ल इस्तेमाल किया जाता है —सल्फ्यूरिक अम्ल
- प्राकृतिक रबर को अधिक मजबूत और उच्छल बनाने के लिए उसमें पदार्थ मिलाया जाता है —सल्फर
- सल्फोनिक अम्लों के सोडियम लवण को कहते हैं —डिटर्जेंट
- श्वेत फॉस्फोरस को सदा रखा जाता है —किरोसिन में
- मरकरी (पाप) है, एक —द्रव धातु
- किसमें सीसे की मात्रा अधिक पाई जाती है —उच्च ऑक्टेन वाला ईंधन में
- आधुनिक चर्मशोधन उद्योगों में ऐसी कौन-सी भारी धातु पाई जाती है, जो विषैली होती है —क्रोमियम
- यूरेनियम अंततः किस तत्व के स्थायी आइसोटोप (समस्थानिक) में बदल जाता है —सीसा
- फॉस्फर प्रपर्ट, छाया-आच्छद, इलेक्ट्रॉन गेन तथा गैस प्लाग्मा में से कौन-सा CRT का हिस्सा नहीं है —गैस प्लाग्मा
- रबड़, शुद्ध जल, लवण जल तथा बेंजीन में से कौन-सा विद्युत का सुचालक है —बेंजीन
- यदि किसी चम्मच को निकेल से विद्युत-लेपित करना हो, तो चम्मच के साथ क्या करना होगा —चम्मच को कैथोड और शुद्ध निकेल रॉड को एनोड बनाना होगा
- पनीर, दूध, चेहरे की क्रीम तथा क्षौर-क्रीम में से जेल का उदाहरण कौन-सा है —चेहरे की क्रीम
- संगमरमर, चाक, चूना तथा बुझा चूना में से विषम कौन-सा है —संगमरमर
- बायोडिजल के उत्पादन में कौन-सी प्रक्रिया अपनाई जाती है —ट्रांसएमिनेशन
- भाप-अंगार गैस किन गैसों का मिश्रण होती है —कार्बन मोनोऑक्साइड और हाइड्रोजन का
- हाइड्रोजन स्पेक्ट्रम की व्याख्या सबसे पहले की थी —नील्स बोर ने
- टिंचर आयोडीन किसमें आयोडीन का घोल है —एथिल अल्कोहल
- एल्कोहॉली (-OH) समूह की पहचान की जा सकती है — FeCl_3 परीक्षण द्वारा
- धूम कुहरा (Smog) में मौजूद आँख में जलन पैदा करने वाला एक शक्तिशाली द्रव्य है —सल्फर डाईऑक्साइड
- किसी परमाणु में परिक्रमण कर रहे किसी इलेक्ट्रॉन की कुल ऊर्जा —कमो धनात्मक नहीं हो सकती
- न्यूक्लियस को द्रव्यमान संख्या —सदा उसके परमाणु क्रमांक से अधिक होती है
- कृत्रिम वर्षा या मेघबीजन के लिए प्रायः प्रयोग किए जाने वाला रासायनिक द्रव्य है —सिल्वर आयोडाइड (AgI)
- 'प्लास्टर ऑफ पेरिस' आंशिक निर्जलीकरण से बनाया जाता है —जिप्सम लवण

- क्लीबिंग पाउडर का रासायनिक नाम है —कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड
- शुष्क पाउडर अग्निशामक में होता है —गान् और मॉडियम बाइकार्बोनेट
- काँच प्रचलित प्लास्टिक बनाने के लिए काँच का प्रयोग किया जाता है —गेशा (फाइबर) काँच
- रदरफोर्ड ने अल्फा कणों की खोज प्रकीर्णन प्रयोग द्वारा की —प्रोटॉन की नाभिकीय विखंडन के दौरान भूखला अभिक्रिया को नियंत्रित करने के लिए न्यूट्रॉनों का अवशोषण करने के लिए प्रयुक्त दो तत्व हैं —गॉर्गन और कैडमियम
- एल्कोहॉल-जल मिश्रण के जल को अलग किस विधि द्वारा किया जा सका है —आसवन द्वारा
- ज्वाला जिसमें सर्वाधिक ताप होता है —प्रॉक्सी-हाइड्रोजन
- कौन-सा सूचक (Indicators) सोडियम हाइड्रॉक्साइड घोल में मिलाने से गुलाबी हो जाएगा —फेनीलफथैलिन
- यूरेनियम विखंडन की सतत् प्रक्रिया को जारी रखने में किस कण की जरूरत होती है —न्यूट्रॉन
- आजकल सड़कों पर रोशनी के लिए प्रायः पोले लैम्पों का प्रयोग किया जाता है। उन लैम्पों में प्रयोग किया जाता है —सोडियम का
- अभिक्रिया जिससे सबसे अधिक हानिकारक विकिरण पैदा होता है —विखंडन अभिक्रिया
- काँच प्रचलित प्लास्टिक बनाने के लिए प्रयोग किया जाता है —रेशा काँच का
- पेट्रोल की स्फोटक रोधी गुणवत्ता बढ़ाने के लिए मुख्यतः इस्तेमाल किया जाता है —टेट्राएथिल सीसा
- नाइट्रोजन उर्वरक के उत्पादन का मुख्य स्रोत है —अमोनिया
- अम्ल-वर्षा वनस्पति को नष्ट कर देती है, क्योंकि इसमें —सल्फ्यूरिक अम्ल होता है
- पेट्रोलियम एक मिश्रण है —हाइड्रोकार्बनों का
- मौसमी गुब्बारों में कौन-सी गैस भरी जाती है —होलियम
- कार्बनिक यौगिक 'एस्टर' की गंध कैसी होती है —फल जैसी
- अग्निशामक के रूप में किस गैस का प्रयोग किया जाता है —कार्बन डाई-ऑक्साइड
- बेरियम सल्फेट की पानी में कम घुलनशील —उच्च चालक ऊर्जा
- "परमाणु में किन्हीं दो इलेक्ट्रॉनों के चारों क्वांटम नम्बर सर्वसम नहीं होते", यह किसका नियम है —पॉली का एक्सक्लूजन प्रिंसिपल नियम
- आयोडीन के टिंचर में निहित होता है —एल्कोहल
- पेट्रोल के कारण लगी हुई आग को बुझाने के लिए पानी उपयुक्त नहीं होता है, क्योंकि —पानी और पेट्रोल एक-दूसरे में अम्लनशील होते हैं, पेट्रोल ऊपर सह पर रहता है और जलता रहता है
- साबुनों और डिटर्जेंट में अन्तर है —साबुन कठोर पानी में कार्य नहीं करता पर डिटर्जेंट करता है
- कोई भी पदार्थ जो स्वयं को परिवर्तित किए बिना रासायनिक अभिक्रिया की दर को प्रभावित करने में समर्थ हो, उसे कहा जाता है —उत्प्रेरक
- विस्फोटक डायनामाइट में मुख्य रूप से कौन-सा तत्व पाया जाता है —नाइट्रोगिलसरीन
- मानव वृक्क में निर्मित स्टोन में प्रमुख रूप से रहता है —कैल्सियम ऑक्सेलेट
- वाशिंग सोडा का सही सूत्र है — $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- चाय और कॉफी में सक्रिय घटक होता है —कैफीन
- उस धातु का संकेत कौन है, जो सामान्य तापक्रम पर तरल अवस्था में रहता है —Hg
- हीरा में कार्बन परमाणु रूप में होते हैं —चतुष्फलकीय
- क्वार्ट्ज किससे बनता है —सिलिकॉन ऑक्साइड
- भोजन में शर्करा की जाँच किसे डालकर की जाती है —बेनेडीक्ट्स घोल
- सल्फर के अणु का सही सूत्र है — S_8
- अम्ल का स्वाद होता है —खट्टा
- कास्टिक सोडा का रासायनिक नाम है —सोडियम हाइड्रॉक्साइड

- नीले लिट्मस वाले पानी से अगर CO_2 होकर गुजारी जाये तो परिणामी घोल का रंग होगा —लाल
- तेल में तैरती हुई एक वस्तु सदा अपना क्या विस्थापित करती है —तेल का भार
- सोडियम, एल्युमिनियम, आयरन तथा लीथियम में से कौन-सा सबसे अधिक प्रचुर मात्रा में समुद्र में पाया जाता है —सोडियम
- किसी घोल की अम्लता या क्षारता को ज्ञात करने के लिए pH एक पैमाना है। इसे कैसे परिभाषित करते हैं — $\log 10 [\text{H}^+]$
- प्रयोग करने तथा औजार बनाने के लिए सर्वप्रथम धातु की खोज की गई —ताँबा
- हेमाटाइट, मैलेकाइट, बॉक्साइट तथा मैग्नेटाइट में से कौन एल्युमीनियम का अयस्क है —बॉक्साइट
- मैग्नीशियम बाइकार्बोनेट का सूत्र है — $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$
- भारत में सर्वाधिक मात्रा में पाया जाने वाला 'रेडियोसक्रिय तत्व' है —थोरियम
- गोबर गैस का प्रमुख अवयव है —मिथेन
- विद्युत चुम्बक के रूप में सामान्यतया किस धातु का उपयोग किया जाता है —लोहा
- किस प्रकार के कपड़े का निर्माण 'पेट्रोलियम उत्पाद' से होता है —नाइलॉन
- वाणिज्यिक बर्फ संयंत्र के लिए सबसे उपयुक्त प्रशीतक है — NH_3
- α , β प्रोटीन तथा न्यूट्रॉन में से कौन-सा आवेश रहित कण है —न्यूट्रॉन
- प्लास्टिक बोतल या बाल्टी बनी होती है —पॉलीइथिलीन टेरैफ्लेट
- और पॉलीविनाइल क्लोराइड की कौन-सी धातु ऑक्सीजन के साथ तेजी से अभिक्रिया करती है —Fe
- बैंगल काँच होते हैं —सोडा ऐश के एक परमाण्विक गैस है —हाइड्रोजन
- किस अणु का केवल एक इलेक्ट्रॉन है —हाइड्रोजन
- जय सान्द्र HNO_3 का एक भाग, सान्द्र HCl के तीन भागों से मिश्रित किया जाता है तो एक शक्तिशाली विलायक उत्पन्न होता है। उसका मान है —एक्वा रेजिया
- ब्लास्ट फर्नेस (वात्या भट्टी) में कौन-सी प्रक्रिया की जाती है —स्पेल्टिंग
- मृदु इस्पात में कार्बन की लगभग प्रतिशत क्या होती है —0.15%-0.30%
- कौन-सा तत्व एलोट्रोपी (समस्थानिकता) का घटनाचक्र दिखाता है —कार्बन
- खाने में प्रयोग किए जाने वाले तेल किस प्रक्रिया से घी में परिवर्तित होते हैं —हाइड्रोजिनेशन
- सोडा वाटर बनाने में कौन-सी गैस प्रयुक्त की जाती है —कार्बन डाइऑक्साइड
- हेबर की प्रक्रिया किसके विनिर्माण में प्रयुक्त होती है —अमोनिया
- प्रयोगशाला में बनाई हाइड्रोजन क्लोराइड की गैस सान्द्रक H_2SO_4 के बीच से गुजारी जाती है कारण है —आर्द्रता को मात्रा को हटाने के लिए
- पानी के ऊपर हाइड्रोजन क्लोराइड गैस को क्यों इकट्ठा नहीं किया जा सकता है —क्योंकि वह पानी में तेजी से विलीन हो जाती है
- ब्लोचिंग पाउडर का प्रयोग एक अजीब-सी दुर्गन्ध देता है। इस गंध का कारण है —क्लोरीन
- ^{238}U में प्रोटॉनों (P) तथा न्यूट्रॉनों (N) की संख्या क्रमशः कितनी है —P = 92, N = 146
- बेहोशी के लिए उपयोग किया जाता है —नाइट्रस ऑक्साइड
- रसायनिक रूप में विटामिन C है —एस्कॉर्बिक एसिड
- एक मोल NaCl बराबर होता है —58.5 ग्राम NaCl
- रस्ट (जंग) की रासायनिक संरचना है — $2\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
- "एक ही तापमान और दाब की स्थिति के अन्तर्गत सभी गैसों के आयतन में समान संख्या के अणु होते हैं।" यह नियम किसका है —एवोगाद्रो का
- निरपेक्ष शून्य तापमान किसे कहते हैं — -273°C
- बैटरी के ऋणात्मक ध्रुव से जुड़े हुए इलेक्ट्रोड को कहा जाता है —कैथोड
- धोवन सोडा का रासायनिक नाम है —सोडियम कार्बोनेट
- गैल्वनीकरण में लोहे के पृष्ठ पर विलेपित करता है —जस्ता

- कैलाशाइन किसका अयस्क है —जिंक का
- उदासीन जल का pH मान क्या होता है —7
- हाइड्रोजन का कौनसा समस्थानिक रेडियो सक्रिय है —ट्राइटियम
- एक धातु कुछ समय तक खुली हवा में पड़ी रही, उस पर हरे कार्बोनेट की परत बन गई, यह धातु है —कॉपर
- दियासलाई में प्रयोग किया गया फॉस्फोरस का अपरूप होता है —लोहित फॉस्फोरस
- जर्मन सिल्वर में धातुओं का मिश्रण है —ताँबा, जस्ता और निकेल
- इलेक्ट्रॉन पर आवेश होता है —ऋण आवेश
- PVC किसके बहुलकन द्वारा बनाया जाता है —विनाइल क्लोराइड
- सैकरीन का निर्माण किससे होता है —ग्लूकोज से
- कौन-सी गैस फुटबॉल के स्लैडर में सबसे जल्दी बाहर निकलती है —हाइड्रोजन
- द्रव्य/धातु जिसका उपयोग हड़प्पा काल की मुद्राओं के निर्माण में मुख्य रूप से किया गया था —कॉपा
- तत्व जो पौधों के लिए एक सूक्ष्म पोषक होता है —बोरॉन
- प्राकृतिक गैस का मुख्य घटक है —मिथेन
- आंतरिक संक्रमण तत्वों की कुल संख्या है —28
- अम्ल जो लाल चीटियों में पाया जाता है —फॉर्मिक अम्ल
- अमोनिया क्या है —एक अतिशीतित द्रव
- स्कवाश के लिए खाद्य परिरक्षी के रूप में प्रयोग किया जाता है —पोटेशियम मेटाबाइसल्फाइड
- माणिक्य (रूबी) और नीलम ऑक्साइड हैं —एल्युमिनियम के
- क्या कारण है कि पेट्रोल से लगी आग को बुझाने में जल प्रभावी नहीं होता —क्योंकि जल और पेट्रोल एक-दूसरे में अमिश्रणीय हैं और पेट्रोल ऊपरी परत बनाता है, अतः जलता रहता है
- गैस के गुब्बारा में हाइड्रोजन गैस की जगह हीलियम गैस का प्रयोग किया जाता है —क्योंकि हीलियम हाइड्रोजन से हल्की गैस है
- नाँव के रस को खाने के सोडे पर डाला जाता है उसमें तेज उत्प्लुत्तन उससे उत्पन्न किस गैस के कारण होता है —कार्बन डाइऑक्साइड
- स्फटिक (क्वार्ट्ज) क्रिस्टलीय रूप है —सिलिका का
- रक्त में धातु पाई जाती है —लोहा
- वनस्पति तेल से 'डालडा या वनस्पति घी' बनाने में प्रक्रिया इस्तेमाल की जाती है —हाइड्रोजनीकरण (Hydrogenation)
- तत्व जिसके परमाणु का परमाणु क्रमांक 17 है और द्रव्यमान 36 है, उसके न्यूक्लिअस में न्यूट्रॉनों की संख्या होगी —19
- कार्बन डाइऑक्साइड है —निर्जलीकारक
- ताँबा को शुद्ध किया जाता है —विद्युत अपघटन
- ताँबा प्रकृति में पाया जाता है —मुक्त अवस्था में
- गोबर गैस (Biogas) के मुख्य घटक है —मिथेन
- लोहे में जंग किस कारण लगता है —ऑक्सीकरण के कारण
- कपड़ों को धोते समय हम किसलिए नील का प्रयोग करते हैं —सही वर्ण (Pigment) संयोजन के लिए
- धातुओं की च्युती (Lustre of the metals) का कारण होता है —मुक्त इलेक्ट्रॉनों की मौजूदगी के कारण प्रकाश का परावर्तन
- पेट्रोलियम एक मिश्रण है —हाइड्रोकार्बनों का
- स्वर्ण की शुद्धता कैरेट में व्यक्त की जाती है। स्वर्ण की शुद्धतम रूप होता है —24 कैरेट
- बर्तन बनाने में प्रयुक्त जर्मन सिल्वर एलॉय है —कॉपर, जिंक तथा निकेल का
- हीमोफिलिया रोग है —वंशानुगत
- घरेलू खाना पकाने की गैस में प्रायः होता है —द्रवित ब्यूटेन और आइसोब्यूटेन
- निऑन कितने परमाणु वाली गैस है —एक परमाणु
- किसके द्वारा वनस्पति तेलों का घी में परिवर्तन होता है —हाइड्रोजनीकरण द्वारा
- जैव पदार्थों के शक्लेपन में मुख्यतः प्रयोग किया जाता है —एथिलीन ग्लाइकोल
- वाणिज्य में 'टेरीलीन' कहा जाने वाला पदार्थ होता है —कृत्रिम रेशा
- तम्बाकू में पाया जाता है —निकोटीन नामक रसायन

- रेडियोऐक्टिवता की परिपटना की खोज की थी —बैरल
- पेय जल में रोगाणुनाशी के रूप में किस गैस का प्रयोग किया जाता है —क्लोरीन
- रासायनिक द्रुति से ब्लीचिंग पाउडर होता है — CaOCl_2 कैल्सियम ऑक्सी क्लोराइड
- मार्श गैस कहा जाता है — CH_4 को
- बेकैलाइट के विनिर्माण के लिए प्लास्टिक उद्योग में व्यापक प्रयोग किया जाता है —फिनॉल का
- सबसे शुद्ध जल होता है —वर्षा जल
- रेयॉन बनाया जाता है —सेलुलोज से
- पकिल जल के निःसादन के लिए प्रयोग किया जाता है —साधारण फिटकरी
- पके हुए अंगूरों में होता है —ग्लूकोज
- साबुन उद्योग को मिलने वाला उपोत्पाद है —ग्लिसरील
- 'कोका कोला' का खट्टा स्वाद किसके अस्तित्व के कारण होता है —फॉस्फोरिक एसिड के
- मुद्रणालय में प्रयुक्त टाइप धातु किसके एलॉय है —सीसा और एंटीमनी के
- अशुद्ध कपूर को शुद्ध कैसे किया जाता है —ऊर्ध्वपातन द्वारा
- एल्युमिनियम को शुद्ध किया जाता है —विद्युत अपघटन द्वारा
- बहुत अधिक पकाना और खाद्य तेलों का बार-बार प्रयोग अत्यधिक अवांछनीय क्यों है —कार्सिनोजेनिक पदार्थ जैसे बेन्जोपाइरीन पैदा होते हैं
- कपड़े से जंग के धब्बे हटाने के लिए प्रयोग किया जाता है —ऑक्जैलिक अम्ल का
- फ्रीऑन का प्रयोग किया जाता है —प्रशीतक के रूप में
- कपड़ों तथा बर्तनों को साफ करने के लिए प्रयुक्त डिटरजेंट में क्या होता है —बाइकार्बोनेट
- लौह अयस्क को प्रगलित करने के लिए मुख्यतः प्रयोग किया जाता है —मैंगनीज और चूना रम खनिजों का
- किस कारण शीतकाल की तुलना में ग्रीष्मकाल में अधिक मछलियाँ मरती हैं —ऑक्सीजन के अपक्षय के कारण
- परमाणु का संघटन करने वाले तीन मौलिक कण हैं —प्रोटॉन, इलेक्ट्रॉन और न्यूट्रॉन
- ट्राई नाइट्रोबेंज़ीन (टीएनटी) का विस्फोटक किसके मिश्रण द्वारा तैयार किया जाता है —अमोनियम नाइट्रेट
- एल. पी. जी. में मुख्य घटक होता है —प्रोटेन
- 'एन्जाइम' मूल रूप से है —प्रोटीन
- पेय सोडा होता है —क्षारीय
- पैराशूट बनाने के लिए प्रयुक्त बहुलक पदार्थ है —टेरिलीन
- दूध है —एक प्राकृतिक पायस (इमल्शन)
- पुएने, तैल-चित्रों का रंग सुधारने के लिए प्रयोग किया जाता है —हाइड्रोजन परऑक्साइड का
- गैस जिसको अम्ल गैस कहते हैं —क्लोरोफ्लोरिक
- स्ट्रॉन्शियम लवण के द्वारा बुन्सेन ज्वाला को रंग प्रदान किया जाता है —लाल
- व्यापारिक वैसलिन निकाला जाता है —पेट्रोलियम से
- किस कारण गाजर का रंग नारंगी होता है —कैरोटीन के कारण
- कोयला बनता है —सम्प्रीकृत और कठोरकृत जीवभार से
- ऊन तंतु का विकल्प है —नायलॉन 6, 6
- 'सोल्डर' किस धातु का मिश्रण है —टिन और लैड का
- उपास्थि तथा हड्डियों के निर्माण और सम्पोषण में आवश्यक तत्व होता है —कैल्सियम
- 'खाने वाला सोडा' का रासायनिक नाम है —सोडियम बाइकार्बोनेट
- सामान्य ठर्वरकों में मुख्यतः किन तत्वों की सबसे अधिक आवश्यकता होती है —नाइट्रोजन, फॉस्फोरस य फॉस्फोरस
- यूरिया तत्व में किसकी मात्रा अधिकतम होती है —नाइट्रोजन
- मानव शरीर में औसतन ऑक्सीजन तत्व की प्रतिशतता होती है —25%
- वाणिज्यिक नाइट्रिक अम्ल किसके कारण रंगदार होता है —नाइट्रोजन डाईऑक्साइड के कारण
- गैल्वेनाइज्ड लोहा बनाने के लिए लोहे पर लेप किया जाता है —जिंक का

- 'मिल्क ऑफ मैग्नीशिया' एक निलम्बन है —मैग्नीशियम हाइड्रॉक्साइड का
- कौन-सा तत्व पौधों में पानी और कैल्सियम के अवशोषण को बढ़ाता है —नामोन
- कीटों निकाय है —गुल का अमामान्य घटक
- वाटर टैंकों में शैवाल को नष्ट करने के लिए प्रयोग किए जाने वाले रसायन को कहते हैं —कॉपर सल्फेट
- रासायनिक रूप से 'मिल्क ऑफ मैग्नेशिया' होता है —मैग्नीशियम हाइड्रॉक्साइड
- कास्टिक सोडा को उबालकर साबुन तैयार किया जाता है —वसा से
- स्टेनलेस स्टील किस धातु का होता है —मिश्र धातु
- ग्लाइकोल का स्वाद होता है —मीठा
- 'सिरका' (विनेगर) का वाणिज्यिक नाम है —एसिटिक अम्ल
- कंधे, छिलौने, कटोरे आदि किस प्लास्टिक पॉलिमर से बनाए जाते हैं —पॉलिस्टाइरीन से
- वृक्षों से प्राप्त किये गये प्राकृतिक रबर का बुनियादी रासायनिक निर्माण ब्लॉक है —आइसोप्रिन
- पनडुब्बियों के इंजनों में कौन-सा ईंधन प्रयुक्त होता है —पेट्रोल तथा ऑक्सीजन
- सेब में किस पोषक तत्व की अधिकता होती है —लोहा (आयरन)
- विकिरण चिकित्सा में प्रयुक्त नोबेल गैस है —रेडॉन
- जब बर्फ के दो घनों (क्यूब) को एक-दूसरे के ऊपर दबाया जाता है, तो उनके पिघलकर एक हो जाने का कारण है —सहसंयोजक आकर्षण
- कार्बन का परमाणु क्रमांक 6 है परन्तु भार 12 है। कार्बन के नाभिक में प्रोटॉन होते हैं —6
- सभी खनिज तेल किस कार्बनिक यौगिक के नाम से जाने जाते हैं —हाइड्रोकार्बन
- फलों को पकाने के लिए किसका उपयोग किया जाता है —एथिलीन
- शीरे (मोलेसेज) से ऐल्कोहॉल प्राप्त करने के लिए किस विधि का इस्तेमाल किया जाता है —किण्वन विधि
- कार्बनिक यौगिक में हाइड्रोजन के अतिरिक्त कौन-सा तत्व सामान्यतः होता है —कार्बन
- अम्लीय वर्षा में प्रायः अधिक मात्रा में होता है —हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
- 'डोलोमाइट' अयस्क है —मैग्नीशियम का
- फ्रीऑन का मुख्य उपयोग कहाँ है —प्रशीतन (Refrigeration) में
- किसी तत्व के परमाणु की दूसरी कक्षा में इलेक्ट्रॉनों की अधिकतम संख्या कितनी हो सकती है —8
- परमाणु संख्या/एवं द्रव्यमान संख्या A के एक परमाणु में इलेक्ट्रॉनों की संख्या है —A - Z
- 'लाफिंग गैस' का रासायनिक नाम है —नाइट्रस ऑक्साइड
- भट्टी में डबल रोटी बनाते समय खमीर (यीस्ट) मिलाने का क्या कारण है —नरम और स्पंजी बनाने के लिए
- एप्सम लवण (Epsom salt) का प्रयोग होता है —रेचक (Purgative) में
- किसी रेडियो सक्रिय वस्तु से उत्सर्जित अल्फा किरणें हैं —हीलियम नाभिक
- कैथोड किरणें हैं —इलेक्ट्रॉनों की धारा
- जर्मेनियम क्रिस्टल में आबंध है —सहसंयोजी
- किसकी उपस्थिति के कारण कुछ तेल-संपन्न बीजों को लम्बी अवधि तक उनके तेल में किसी परिवर्तन के बिना जमा किया जा सकता है —असंतृप्त वसा अम्ल
- धातु तार में वैद्युत धारा का प्रवाह होती है —इलेक्ट्रॉन के कारण
- योल्टीय सेल में विद्युत् अपघट्य है —गंधक का अम्ल
- किसी रेडियो सक्रिय वस्तु से उत्सर्जित अल्फा किरणें हैं —हीलियम नाभिक
- नौसादर का सूत्र है — NH_4Cl
- जंगरोधी इस्पात (Stainless steel) के निर्माण में इस्पात का मिश्रत्वान किससे होता है —क्रोमियम और निकेल
- आस्कन्दन कारक (Sowing agent) के रूप में मृदु पेय के निर्माण में प्रयोग किया जाता है —फॉस्फोरिक अम्ल
- 'स्लैग' नाम दिया गया है —गलित कैल्सियम सिलिकेट को

- इस्पात (Steel) या आयरन वस्तु में जिंक के पतली परत के लेपन का नाम है—यशद लेपन
- नाभिकीय रिएक्टर में ईंधन का काम करता है—यूरेनियम
- बासी मक्खन की दुर्गन्ध का कारण है—यूटारिक एसिड
- संचायक बैटरियों में प्रयुक्त होता है—जस्ता
- कैथोड किरणें होती हैं—प्रोटॉन की धारा
- खाना पकाने की गैस में किसका मिश्रण होता है—प्रोपेन तथा प्रोपेन का सोमेट का दूदीकरण किसके कारण होता है—निर्जलीकरण के कारण
- एक लाल तप्त स्थितिज (800°C के ऊपर) में एक कठोर स्टील तप्त किया जाता है और फिर तुरन्त उसे ठण्डे पानी या तेल में डाल दिया जाता है। इस प्रक्रिया से स्टील को कौन-सा गुणधर्म मिल जाता है—कठोरता
- कमरे के ताप पर द्रव अवस्था में रखने वाली धातु है—पारा
- 'सीसा व टिन' का मिश्रण है—सोल्डर
- ऐलिहाइड व कीटोन में भेद करने के लिए उपयोग होने वाली अभिक्रिया है—टॉलेन अभिकर्मक अभिक्रिया
- फेहलिंग विलयन है— $\text{CuSO}_4 + \text{NaOH}$
- BaO , P_2O_5 , Na_2O तथा K_2O में से कौन-सा ऑक्साइड स्वभाव में अम्लीय होगा— P_2O_5
- Ag_2O , ZnO , N_2O_5 तथा BaO में से कौन एक एम्फोटेरिक (उभयधर्मी) ऑक्साइड है— ZnO
- 80% शुद्धता के हेमायड अयस्क में लौह की प्रतिशतता निम्नलिखित है—56
- वॉटर गैस में होता है—कार्बन मोनोऑक्साइड और हाइड्रोजन का एक मिश्रण $\text{CO} + \text{H}_2$
- यूरिया खाद से पौधों को कौन-सा तत्व मिलता है—नाइट्रोजन
- तत्व ${}_{92}\text{U}^{238}$ में न्यूट्रॉनों की संख्या होगी—146
- पानी का pH मान क्या है—7
- गैसीय समीकरण, $PV = RT$ में 'R' सूचित करता है—एक मोल गैस को
- अमोनियम नाइट्रेट को तप्त करने पर प्राप्त मुख्य उत्पाद है— N_2O
- समान मोल्युकुलर फार्मूला एवं भिन्न आकार वाले विभिन्न यौगिक है—आइसोमर
- किसी विलयन में विलेय के ज्ञात परिमाण में विलयन को ज्ञात विलायक हो तो वह कहलाता है—आदर्श विलयन
- परमाणु का रासायनिक गुणधर्म किसके द्वारा निर्धारित होता है—परमाणु क्रमांक द्वारा
- धातु की क्रिस्टल संरचना का अध्ययन किस तकनीक द्वारा होता है—एक्स-रे
- हाइड्रोकार्बन के अणुभार के अनुसार बढ़ते हुए क्रम में है—मीथेन, ईथेन, प्रोपेन एवं ब्यूटेन
- किसी परमाणु में उप-कक्षाओं (ऑर्बिटल) के भरने का क्रम किसके द्वारा निर्धारित होता है—हुण्ड का नियम
- एस्टेटिन, फ्रैशियम, ट्रिटियम तथा जिकॉनियम में से कौन रेडियोसक्रिय नहीं है—जिकॉनियम
- कॉपर सल्फेट का जलीय घोल अम्लीय होता है, क्योंकि इसके लवण का हो जाता है—जलीयकरण
- प्राकृतिक रबर किसका बहुलक है—आइसोप्रीन
- बॉक्साइट से किस धातु की प्राप्ति होती है—एल्युमिनियम
- स्फुर (फ्लैरा) ब्लब के तार का निर्माण किससे किया जाता है—मैग्नीशियम
- प्रोड्यूसर गैस मिश्रण है— $\text{CO} + \text{N}_2$ का
- ऑक्साइड बनाने की क्रिया को कहते हैं—ऑक्सीकरण
- हड्डियों और दाँतों का मुख्य संघटन है—कैल्सियम फॉस्फेट
- नमक किस खनिज से उत्पन्न होता है—हैलाइट
- जब इस्पात को सुर्ख लाल गर्म किया जाता है एवं धीरे-धीरे ठंडा किया जाता है, तो यह प्रक्रिया कहलाती है—अनीलन
- कौन-सा उर्वरक तनु सल्फ्यूरिक एसिड के साथ अमोनिया गैस संसाधित करने से तैयार किया जाता है—अमोनियम सल्फेट
- 25°C पर उदासीन विलयन का pH है—7.0
- आवर्त-सारणी में किसकी शून्य इलेक्ट्रॉन बंधुता (एफिनैटी) है—रेडॉन

- आवर्त सारणी में सबसे हल्का भौतिक तत्व है—लीथियम
- कोयला, पेट्रोलियम, नाइट्रोजन तथा जल गैस में से कौन-सा जीवाश्म ईंधन नहीं है—नाइट्रोजन
- सूर्य से ऊर्जा उत्सर्जित होती है—नाभिकीय संलयन से
- हाइड्रोजन, नाइट्रोजन, क्लोरीन तथा हीलियम में से एक परमाण्विक गैस है—नाइट्रोजन
- प्लास्टिक बोतल या बाल्टी बनी होती है—पॉलिथिलीन टेरैफ्थलेट तथा पोलिथिनाइल ग्लाइड को
- रेडियम का आविष्कारक कौन थे—मैडम क्यूरी
- विद्युत प्रतिरोध और हीटिंग एलीमेंट किसके बने होते हैं—नाइक्रोम के
- आदर्श गैस की ऊर्जा निर्भर करती है—गैस की संख्या पर
- पेट्रोलियम की गुणवत्ता प्रदर्शित की जाती है—आक्टन नंबर से
- खाद्य-पदार्थ के संरक्षण के लिए प्रयोग किया जाता है—बेन्जोइक अम्ल का
- वह न्यूनतम ऊर्जा जो किसी केन्द्रक को उसके सांद्रकों में खंडित करने के लिए अनिवार्य होती है—बंधकीय ऊर्जा
- रंगा मिश्रण है—टीन तथा सीसा का
- गामा किरण फोटॉन छूटने के साथ सूर्य में हीलियम का नाभिक बनाने के लिए नाभिक संयोजित होते हैं—3 हाइड्रोजन
- सोडियम का सबसे अधिक पाया जाने वाला लवण है—सोडियम क्लोराइड
- सल्फ्यूरिक अम्ल का रासायनिक सूत्र है— H_2SO_4
- जिसकी नीचे ठण्डा नहीं हो सकता वह न्यूनतम सम्भावित तापमान है— -273.15°C
- कुकिंग गैस में ब्यूटेन होता है—90% से अधिक
- कोशिकाओं में तत्कालीन ऊर्जा उत्पादन के लिए उपयोगी होता है—ग्लूकोज
- संतुलित रासायनिक समीकरण में, अभिकारक साइड व उत्पादक साइड में किसकी संख्या समान होती है—अणु की
- किसी तत्व का परमाणु द्रव्यमान किसमें व्यक्त किए जाते हैं—परमाणु द्रव्यमान इकाई में
- कौंसा एक मिश्र धातु है—ताँबा + टिन का
- प्रोपेन, एथेन, पेन्टेन तथा ब्यूटेन में से कौन-सा हाइड्रोकार्बन कोष्ठ ताप पर द्रव है—पेन्टेन
- एक लाल तत्व स्थिति (800°C के ऊपर) में एक कठोर स्टील तप्त किया जाता है और फिर तनु उसे ठण्डे पानी या तेल में डाल दिया जाता है। इस प्रक्रिया से स्टील को कौन-सी गुणधर्म मिल जाता है—कठोरता
- ऐलिहाइड व कीटोन में भेद करने के लिए उपयोग होने वाली अभिक्रिया है—टॉलेन अभिकर्मक अभिक्रिया
- फेहलिंग विलयन है— $\text{CuSO}_4 + \text{NaOH}$
- BaO , P_2O_5 , Na_2O तथा K_2O में से कौन-सा ऑक्साइड स्वभाव में अम्लीय होगा— P_2O_5
- Ag_2O , ZnO , N_2O_5 तथा BaO में से कौन एक एम्फोटेरिक (उभयधर्मी) ऑक्साइड है— ZnO
- तत्व ${}_{92}\text{U}^{238}$ में न्यूट्रॉनों की संख्या होगी—146
- अमोनियम नाइट्रेट को तप्त करने पर प्राप्त मुख्य उत्पाद है— N_2O
- समान मोल्युकुलर फार्मूला एवं भिन्न आकार वाले विभिन्न यौगिक है—आइसोमर
- किसी विलयन में विलेय के ज्ञात परिमाण में विलयन को ज्ञात विलायक हो तो वह कहलाता है—आदर्श विलयन
- परमाणु का रासायनिक गुणधर्म किसके द्वारा निर्धारित होता है—परमाणु क्रमांक द्वारा
- कुकिंग गैस में ब्यूटेन होता है—90% से अधिक
- कोशिकाओं में तत्कालीन ऊर्जा उत्पादन के लिए उपयोगी होता है—ग्लूकोज
- संतुलित रासायनिक समीकरण में, अभिकारक साइड व उत्पाद साइड में किसकी संख्या समान होती है—अणु की
- किसी तत्व का परमाणु द्रव्यमान किसमें व्यक्त किए जाते हैं—परमाणु द्रव्यमान इकाई में
- प्रोपेन, एथेन, पेन्टेन तथा ब्यूटेन में से कौन-सा हाइड्रोकार्बन कोष्ठ ताप पर द्रव है—पेन्टेन
- व्यापक तौर पर प्रयोग में लाया जाने वाला इन्सुलेशन पदार्थ है—PVC
- जस्ता का स्रोत है—Calamine
- न्यूक्लियर विद्युत संयंत्र में आम तौर पर सबसे ज्यादा प्रयोग में लाया जाने वाला मॉडरेटर है—भारी पानी

- तरल प्रवाह का पृथक्करण होता है —प्रतिकूल दाब प्रवणता के होने के कारण
- अमोनियम क्लोराइड के जलीय विलयन की प्रकृति होगी —अम्लीय
- अनीमो अम्ल मिलते हैं —पोटोन में
- सोडियम सल्फेट का जल में विलयन का, अक्रिय इलेक्ट्रोडों के प्रयोग से, वैद्युत-अपघटन किया जाता है, तो कैथोड और एनोड पर उत्पाद होते हैं —क्रमशः H_2 , O_2
- डायनामाइट में मुख्यतः होता है —ट्राइनाइट्रोमिसरीन
- घेंघा रोग निम्न कमी के कारण होता है —आयोडीन
- आजकल पेट्रोल में सोसा नहीं मिलाया जाता है क्योंकि —सोसा रहित पेट्रोल प्रदूषण नहीं फैलाता
- वह लवण जो मानव शरीर में हड्डी एवं दंतों की संरचना के लिए आवश्यक होता है —कैल्शियम और फास्फोरस
- रबर आसानी से घुल जाता है —कार्बन डाइसल्फाइड में
- तापमान और दाब की समान स्थितियों के अंतर्गत सभी गैसों के समान आयतन में अणुओं की समान संख्या रहती है, यह नियम कहा जाता है —अवोगाद्रो नियम
- डायोड का वह भाग जो इलेक्ट्रोनों को फैलाता है, कहलाता है —एनोड
- भारी जल का आण्विक सूत्र है — D_2O
- कार्बन का शुद्धतम रूप होता है —हीरा
- सोडा वाटर बनाने के लिए प्रयोग किया जाता है — CO_2 गैस
- वाष्प भट्टी में आयरन आक्साइड उपचयित होता है —कार्बन से
- हाइड्रोजन तथा ड्यूटीरियम हैं —दो आइसोटोप
- पेट्रोलियम की गुणवत्ता प्रदर्शित की जाती है —आक्टोन नंबर से
- द्रवोक्त पेट्रोलियम गैस का रासायनिक नाम है —ब्यूटेन
- बायो गैस मिश्रण है —मीथेन, हाइड्रोजन, कार्बन डाइऑक्साइड, हाइड्रोजन सल्फाइड का
- मैग्नेटाइट का रासायनिक सूत्र है — Fe_3O_4
- जब किसी क्षार को लिट्मस विलियन में डाला जाता है, तो उसका रंग हो जाता है —नीला
- ऑक्सीकरण में क्षति होती है —इलेक्ट्रॉनों की
- एथिल अल्कोहॉल का समावयवी है —डाइमेथिल ईथर
- गैसोलिन के नमूने की गुणवत्ता निर्धारित की जाती है —इसके Octane Number से
- वात्या भट्टी का प्रयोग होता है —अपचयन के लिए
- सिलिकन की परमाणु संख्या बराबर होती है —14 के
- गोबर गैस संयंत्र में उत्पन्न होती है —मिथेन गैस
- वह गैस जो कोयले की खान में विस्फोट उत्पन्न करती है —कार्बन मोनो ऑक्साइड
- रेयान है —एक मानव निर्मित तन्तु
- परमाणु का रासायनिक गुण-धर्म निर्धारित होता है —परमाणु क्रमांक द्वारा
- घास-पत्ते एवं मूत्र में पाया जाता है —आक्जेलिक अम्ल
- मेलानोनाइट खनिज है —ताँबा का
- भारी जल के साथ नाभिकीय संयंत्र में उपयोग होता है —कैडमियम का
- धातु की क्रिस्टल संरचना का अध्ययन होता है —X-रे तकनीक द्वारा
- मैग्नेटाइट अयस्क है —लोहा का
- समुद्र में पानी में लवणता का कारण है —सोडियम क्लोराइड
- नाभिकीय रिएक्टर के विनिर्माण में अनिवार्य है —कोबाल्ट
- कौन-सा धातु विद्युत का सबसे खराब चालक है —कार्बन
- वर्ष 1899 में अल्फा और बीटा पार्टिकल की खोज की थी —अर्नेस्ट रदरफोर्ड ने
- मिट्टी में खारापन एवं जारियता की समस्या का समाधान किया जाता है —खेतों में जिप्सम के प्रयोग द्वारा
- सोसा किसके साथ प्रतिक्रिया करता है — HBr
- पौधों में प्रकारा संश्लेषण (Photo-synthesis) के दौरान कौन-सी गैस निकलती है —ऑक्सीजन
- किसी तत्व का परमाणु भार होता है —न्यूट्रॉन तथा प्रोटॉन के कारण
- 'मेथेनॉल' को किस नाम से जाना जाता है —रबिंग ऐल्कोहॉल
- रेडियोसक्रिय पदार्थ द्वारा उत्सर्जित β किरणों में होता है —न्यूक्लियस द्वारा उत्सर्जित आवेशित कण

- ग्लिसरॉल जो अपने कण्डनांक पर निखीरत हो जाता है, उसको शुद्ध किया जा सकता है —समानांतर दाब पर आसवन द्वारा
- हड्डी चारकोल का प्रयोग खीनी को माफ करने के लिए होता है क्योंकि —यह रंग हटाने वाले पदार्थ का काम करता है
- फ्लोरसमा अयस्क है —कैल्शियम का
- पेट्रोलियम सल्फेट का प्रयोग किया जाता है —कपड़ों की छटाई एवं आग बुझाने में
- 'वेसेमर' प्रक्रम में बनाया जाता है —इम्यान
- नींबू रस में pH का मान होगा —2.2
- सभी अम्लों में सबसे अधिक समान तत्व है —हाइड्रोजन
- फेराडे का नियम संबंधित है —विद्युत अपघटन में
- विटामिन-E का रासायनिक नाम है —टोकोफेरॉल
- जल की अस्थायी कठोरता होने का कारण है —कैल्शियम हाइड्रोजेन कार्बोनेट
- जिलेटिन को मिलाने का कारण है —सुगंध, स्वाद बढ़ाना
- 'गन पाउडर' मिश्रण होता है —सल्फर, चारकोल और शोरा का
- वायुयानों के टायरों को भरने में किस गैस का प्रयोग किया जाता है —हीलियम
- एसिड (अम्ल) नीले लिट्मस को बदलता है —लाल में
- पीतल, कांसा, जर्मन सिल्वर में समान मात्रा में पाया जाता है —ताँबा
- रात के वक्त किसी पेड़ के नीचे सोने की सलाह नहीं दी जाती, क्योंकि —यह कार्बन डाइऑक्साइड छोड़ता है
- नाइट्रोजन यौगिकीकरण में सहायक होता है —संभ
- आरडीएक्स है —एक विस्फोटक
- सागरीय जल में विद्यमान साधारण नमक की मात्रा है —2.8%
- क्लोरीन का उपयोग नहीं होता है —रासायनिक उर्वरक में
- सोडियम का प्रतीक क्या है —Na
- ढलवाँ लोहे में कितना लोहा होता है —92 - 95%
- इलेक्ट्रॉनों की खोज किसके द्वारा की गयी —थामसन
- जिंग सल्फाइड को सामान्यतः किसके रूप में प्रयुक्त करते हैं —शाकनाशी
- सोमेट और अस्थियाँ दोनों में ही विद्यमान हैं —कैल्शियम
- चूहों के विष का रासायनिक नाम है —जिंक फॉस्फाइड
- कॉफी में सबसे महत्वपूर्ण उत्तेजक कॅफोन होता है। चाय में सबसे महत्वपूर्ण उत्तेजक पदार्थ क्या है —थीन
- कौन-सी गैस वायु को प्रदूषित नहीं करती है —ऑक्सीजन
- साधारण नमक का रासायनिक नाम है —सोडियम क्लोराइड
- $K_2Cr_2O_7$ में क्रोमियम का ऑक्सीकरण नंबर है —+6
- सबसे कम कोयला पाया जाता है —लकड़ी में
- ब्लीचिंग पाउडर मिश्रण होता है —कैल्शियम क्लोराइड, कैल्शियम हाइपोक्लोराइट तथा बुझे हुए चुने का
- दही का जमना है —रासायनिक प्रतिक्रिया
- किस गैस का ऊष्मांक सर्वोच्च है —हाइड्रोजन
- कॉपर सल्फेट को रखा जा सकता है —Ag के डिब्बे में
- अगर किसी घोल का pH 7 से कम है, तो वह घोल होगा —अम्लीय
- कोयले की खानों से निकलने वाली गैस मिथेन (CH_4) को कहते हैं —मार्श गैस
- लोहे का अयस्क जो प्राकृतिक चुम्बक कहलाता है —मैग्नाइट (Fe_3O_4)
- शहद, जिसमें शर्करा का उच्च सांद्रण होता है, का क्षय नहीं होता है, क्योंकि —इसमें प्राकृतिक प्रति-ऑक्सीकारक होता है, जो जीवाणु आक्रमण को रोकता है
- साबुन के साथ तत्परता के साथ झाग न बनाने वाला जल होता है —कठोर अस्वच्छ सार्वजनिक मृत्रालयों के नजदीक एक खास तरल की गैस की बू आती है। यह गैस कौन-सी होती है —अमोनिया
- सामान्य सूत्र में विद्यमान ग्लूकोज का प्रतिशत है —0%
- नीला कसोस का रासायनिक सूत्र है — $CuSO_4 \cdot 5 H_2O$
- बढ़ते हुए क्रम में, मानव शरीर में विद्यमान प्रमुख तत्व हैं —कैल्शियम, लौह, सोडियम, गंधक
- जल में नमक मिलाने से जल का क्वथनांक और हिमांक —क्रमशः बढ़ेगा और घटेगा
- शुद्ध H_2O_2 है —रंगहीन द्रव
- पेट्रोलियम में मिश्रण होता है —प्रोपेन और ब्यूटेन का

- पोटाश अम्ल का रासायनिक सूत्र है — $K_2SO_4 \cdot Al_2(SO_4)_3 \cdot 24H_2O$
- किसके अनुसार इलेक्ट्रॉन नाभिक के चारों ओर एक नियत वृत्ताकार कक्षाओं में घूमते हैं — रदरफोर्ड
- एक स्थायी चुंबक बनाने में प्रयुक्त होता है — स्टील
- किसकी श्यानता सबसे अधिक होती है — पारे की
- पानी की भाप में वाष्पित होता है — आधोनाइट्रोफीनोल
- वह निष्क्रिय गैस कौन-सी है जिसकी खोज पृथ्वी पर होने से पहले सूर्य में हुई थी — He
- H_2O का अधिकतम घनत्व किस ताप पर होता है — $39.2^\circ F$
- मनुष्य की जानकारी में कठोरतम पदार्थ है — हीरा
- निर्जलीकरण के दौरान शरीर में से सामान्यतः क्षय होता है — सोडियम क्लोराइड का
- ताजा फूल एवं फल को शीतलन की स्थिति (Refrigeration) में रखने पर उसका गंध या उनकी खुशबू नहीं जाती — ऑक्सीजन न होने के कारण उद्‌जन (हाइड्रोजन) परमाणु की न्यूट्रॉन-संख्या है — 0
- ब्रोमीन सदस्य है — हैलोजन वर्ग का
- पीतल बनाने के लिए ताँबे में अपमिश्रित किया जाता है — Zn
- अम्ल को तनु करने के लिए हमें — जल में अम्ल को उड़ेलना होगा
- अम्ल वर्षा मुख्यतया किस गैस के कारण होती है — SO_2
- एक पदार्थ का सीधे ठोस से वाष्प अवस्था में परिवर्तन कहलाता है — ऊर्ध्वपातन
- धातुओं के मुक्त इलेक्ट्रॉन — धातु में कहीं भी जाने के लिए स्वतंत्र होते हैं
- सह-संयोजक बंधन बनाने के लिए शर्तें हैं — संयोग करने वाले दोनों परमाणुओं का इलेक्ट्रॉनों से आकर्षण बराबर हो
- आयनिक यौगिकों के गुण हैं — वैद्युत संयोजक यौगिकों का क्वथनांक तथा गलनांक ज्यादा होता है
- अमोनिया में तत्वों का प्रतिशत भाग होता है — N = 82.35%, H = 17.65%
- क्लोरोफॉर्म बनाने के लिए उपयोग में लाया जाता है — मिथेन
- 1 न्यूटन का एक बल लगभग बराबर होता है — 102 ग्राम भार के परमाणु रियेक्टर किसे ईंधन के रूप में प्रयोग करता है — यूरेनियम
- ब्लीचिंग पाउडर का आण्विक सूत्र है — $CaOCl_2$
- माचिस उद्योग में प्रयोग किए जाने वाला रसायन है — लाल फास्फोरस
- प्लास्टर ऑफ पेरिस के जमने में होता है — निर्जलीकरण
- ऑक्सीकरण में — इलेक्ट्रॉन का त्याग होता है
- अवकरण में — इलेक्ट्रॉन का लाभ होता है
- अवकारक — ऑक्सीकृत होते हैं
- कैल्सियम कार्बाइड पर जल डालने से बनता है — एसीटीलीन
- 'गन धातु' में होता है — Cu, Sn तथा Zn
- अमलगम में रहता है — Hg
- ऐल्कोहॉल में निहित हैं — कार्बन, हाइड्रोजन, ऑक्सीजन
- गैल्वेनाइज्ड लोहे की चादरें, जंग खाने से बचती हैं — जिंक की परत के कारण
- कौन-सी गैस जलने में सहायता प्रदान करती है — ऑक्सीजन
- मैग्नीशियम बाइकार्बोनेट का सूत्र है — $Mg(HCO_3)_2$
- ऑक्सीकरण को परिभाषित किया गया है — इलेक्ट्रॉनों के लाभ के रूप में
- नीले लिटमस वाले पानी से अगर CO_2 होकर गुजारी जाये तो परिणामी घोल का रंग होगा — लाल
- एल्युमिनियम, वायु में आसानी से ऑक्सीडाइज्ड नहीं होती क्योंकि — इस प्रतिक्रिया की एक कैटलिस्ट की आवश्यकता होती है
- $Ca(OH)_2$ रासायनिक सूत्र है — स्लेकड लाइम का
- जब फारवर्ड रिएक्शन की दर, बैकवर्ड रिएक्शन के बराबर हो जाये, तो वह स्थिति कहलाती है — इक्वीलिब्रियम स्टेट
- हार्ड स्टील में कार्बन की मात्रा होती है — 1.5% - 2.0%
- भोजन में शर्करा की जाँच की जाती है — बेनेडीक्ट्स घोल डालकर
- अश्व गैस का रासायनिक नाम है — कोरएसीटी फीनोन
- धातुएँ अच्छी चालक होती हैं, क्योंकि — उनमें मुक्त इलेक्ट्रॉन होते हैं
- जंग से बचाने के लिए लोहे व इस्पात पर कलई चढ़ाने के लिए किसका प्रयोग किया जाता है — जस्ता

- जल की स्थाई कठोरता होती है — मैग्नीशियम बाइकार्बोनेट के रहने के कारण
- तत्व का गुणधर्म निर्धारित होता है — परमाणु क्रमांक से
- जय किसी उदासीन भातु के गोले को भनात्मक रूप से आवेशित काँच की छड़ के संपर्क से आवेशित किया जाय तो यह गोला — इलेक्ट्रॉन गँवायेगा
- क्लोरीन का एक अणु विनारा करता है — ओजोन के लगभग 1 लाख अणुओं का
- नींबू में होता है — माइट्रिक अम्ल
- पानी में घुलनशील होता है — विटामिन जी
- हँसाने वाली गैस का रासायनिक नाम है — नाइट्रोजन ट्रायमाइड
- पानी आयनिक लवण का सुवितायक है क्योंकि — उसका द्विध्रुव आपूर्ण अधिक है
- समुद्री शैवाल में होता है — एलिजिनिक अम्ल
- सूर्य में सर्वाधिक मात्रा में रहने वाला तत्व है — हाइड्रोजन
- अंगूर में होता है — टार्टरिक अम्ल
- आधुनिक आवर्त सारणी आधारित है — परमाणु क्रमांक पर
- "गैसोहॉल" पर्यावरण मित्र ईंधन है जो बनता है — पेट्रोल तथा इथेनॉल के मिश्रण से
- सोडियम का सबसे अधिक पाया जाने वाला लवण है — सोडियम क्लोराइड
- भारत में प्राचीनकाल में अचार बनाने के लिए किसी प्रकार के रसायन का उपयोग सुरक्षक के रूप में नहीं करने की प्रथा है ऐसे अचारों को खराब नहीं होने से बचाने वाला घटक है — तेल
- हरे फलों को कृत्रिम रूप से पकाने के लिए प्रयुक्त गैस है — एथिलीन
- 'ग्रीन हाउस' वायु कहा जाता है — कार्बन डाइऑक्साइड को
- सभी भारी रेडियो सक्रिय तत्व अंतिम रूप से परिवर्तित होते हैं — सीसा में
- पन्ना व हीरा निर्मित होते हैं — बेरीलियम व कार्बन से
- मादक पेय पदार्थों में होता है — ईथाइल अल्कोहल
- किसी तत्व के गुणों को प्रदर्शित करता है — परमाणु क्रमांक
- ऑक्सीजन की खोज की थी — प्रोस्टले ने
- पोटलैण्ड सीमेंट के प्रमुख संघटकों में क्या शामिल हैं — लाइन, सिलिका और ऐलुमिना
- अमोनियम नाइट्रेट को गर्म करने से प्राप्त होता है — N_2O
- कच्चे फलों को कृत्रिम रूप से पकाने में कौन-सी गैस प्रयुक्त की जाती है — एथिलीन व एसिटिलीन
- संगमरमर की रासायनिक संरचना है — कैल्सियम कार्बोनेट
- कैल्सियम कार्बोनेट है — संगमरमर
- कार्बोनिक एसिड है — सोडा वाटर
- परमाणु-क्रमांक बराबर होता है — किसी तत्व के परमाणु में उपस्थित प्रोटॉनों की संख्या के
- कास्टिक सोडा विलयन शोषण करेगा — CO_2 का
- कास्टिक सोडा का रासायनिक नाम है — सोडियम हाइड्रॉक्साइड
- वह रासायनिक तत्व जो किसी प्रोटीन की पहचान करता है — नाइट्रोजन
- वाशिंग सोडा का रासायनिक नाम है — सोडियम कार्बोनेट
- बारी का चूना प्राप्त कर सकते हैं — कैल्सियम में सल्फ्यूरिक अम्ल को मिलाने से
- साधारण कार्बन स्टील में होते हैं — मुख्यतः कार्बन तथा लोहा
- इलेक्ट्रोप्लेटिंग काम नहीं आता — जंग से धातु को बचाने में
- कैलोरी मान अधिकतम है — हाइड्रोजन का
- क्वान्टम सिद्धांत के प्रतिपादक थे — प्लांक
- कौन-सी गैस ओजोन परत के ह्रास के लिए उत्तरदायी है — क्लोरो-फ्लोरोकार्बन
- परनाइट्रिक अम्ल का सूत्र है — HNO_4
- पृथ्वी के ऊपरी पपड़ी में सबसे अधिक उपलब्ध तत्व है — ऑक्सीजन
- फीनोल का जिंक पाउडर के साथ आंसवन करने पर प्राप्त होता है — बेजोन
- अक्रिय गैस परमाणुओं के सबसे बाहरी कक्ष में कितने इलेक्ट्रॉन होते हैं — आठ
- सबसे कठोर ज्ञात पदार्थ है — हीरा
- एक परमाणु और एक समस्थानिक के मध्य क्या समान नहीं है — द्रव्यमान संख्या

सामान्य विज्ञान : रसायन विज्ञान

- कैल्सियम बाइकार्बोनेट कठोर जल का एक नमक है, उसका रासायनिक नाम है — $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- 122.5 g KClO_3 को गर्म करने पर प्राप्त होगा — 48g Oxygen
- जेट विमानों हेतु विमान चालन ईंधन किससे अंतर्विष्ट रहता है — संशोधित पेट्रोल से
- $\text{C} + \text{O}_2 = \text{CO}_2$ है — एक उष्माक्षेपी प्रतिक्रिया
- विद्युत बल्ब में कौन-सी गैस प्रयुक्त होती है — अक्रिय गैस
- निष्क्रिय गैस है — आर्गन
- सोल्डर मिश्र धातु है — टिन और सोसा का
- कैमरा में प्रयुक्त फिल्म के ऊपर परत होती है — Ag, Br एवं AgI
- विद्युत अपघटन में ऑक्सीकरण होता है — एनोड पर
- किस गैस के साथ ऑक्सीजन को मिलाने से इसका रंग भूरा हो जाता है — नाइट्रिक ऑक्साइड
- प्लास्टर ऑफ पेरिस का रासायनिक नाम है — कैल्सियम सल्फेट
- ज्वाला का कौन-सा वर्ण उच्चतम तापमान दिखाता है — नीला वर्ण
- समस्थानिक उसी तत्व के परमाणु हैं जो जिनकी होती है — विभिन्न द्रव्यमान संख्या
- डायनामाइट में मुख्य रूप से क्या पाया जाता है — नाइट्रोग्लिसरीन
- जिस पानी से साबुन के अच्छे झाग पैदा न हो, उसे क्या कहते हैं — कठोर पानी
- वेलिंग प्रक्रिया में प्रयुक्त होने वाली गैस कौन-सी है — एसिटिलीन
- हीरा (Diamond) है — शुद्ध कार्बन का क्रिस्टलीय रूप
- CuSO_4 घोल नीले लिटमस की परिवर्तित करता है — लाल में
- जल की अस्थायी कठोरता किसकी उपस्थिति के कारण होती है — कैल्सियम बाइकार्बोनेट
- भारी पानी शब्द किसका सूचक है — ड्यूटीरियम ऑक्साइड
- हीरा और ग्रेफाइट एक जैसे नहीं दिखते क्योंकि — दोनों के कार्बन-परमाणुओं की संरचना पृथक-पृथक होती है
- कौन-सा अयस्क प्रकृति में धातु के जलयोजित रूप में मिलता है — बॉक्साइट
- हड्डियों और दाँतों में उपस्थित रासायनिक तत्व है — कैल्शियम फास्फेट
- शीरे (मोलैसेज) से ऐल्कोहल प्राप्त करने के लिए अपनाई जानेवाली विधि है — किण्वन (फर्मेंटेशन)
- फ्रेऑन का प्रयोग किया जाता है — प्रशीतन में
- गर्म करने पर बिटुमिन प्राप्त करता है — कोमलता
- पेण्टों में टर्पेण्डाइन तेल का प्रयोग होता है — धिन्नर के रूप में
- धातुओं में — अधिक मुक्त इलेक्ट्रॉन होते हैं
- ठोस कार्बन डाइऑक्साइड गैस को क्या कहते हैं — सूखी बर्फ
- कृत्रिम वर्षा के लिए किसका प्रयोग होता है — सिल्वर आयोडाइड
- एक परमाणु के न्यूक्लियस में होता है — प्रोटॉन और न्यूट्रॉन
- सोना पुनलशील है — एक्वारंजिया में
- लोहा निकाला जाता है — हिमेटाइट से
- घरेलू सामान्य नमक होता है — सोडियम क्लोराइड
- सोने का सही संकेताक्षर है — Au
- जब रक्त-तप्त लोहे के ऊपर से होकर भाप गुजारी जाती है तब क्या उत्पन्न होती है — वाटर गैस
- कौन-सी अधातु साधारण ताप पर द्रव रूप में पाई जाती है — ब्रोमीन
- 'लाल सीसा' (Red Lead) को बोलचाल की भाषा में क्या कहा जाता है — सिन्दूर
- जिप्सम (Gypsum) का रासायनिक नाम है — कैल्सियम सल्फेट
- सीसा (ग्लास) प्रायः जिसे 1400°C के आसपास तपाने से बनाया जाता है — चूना पत्थर, सिलिका और सोडा भस्म
- स्टेनलेस स्टील में लोहे के अतिरिक्त होता है — क्रोमियम, निकेल
- HCl अम्ल नाश करता है — पेट के जीवाणुओं का
- चाकलेट स्वास्थ्य के लिए खराब हो सकते हैं, क्योंकि — उनमें निकेल का अंश अधिक होता है
- अल्कोहल का अधिक मात्रा में सेवन करने वाले लोग सामान्यतः मर जाते हैं — सिरोसिस के कारण
- पॉसिल का 'सिक्का' बना होता है — ग्रेफाइट का

- ऑटोमोबाइल के इंजनों में एंटी-फ्रीज के रूप में प्रयोग किया जाता है — इथाइलीन ग्लाइकॉल का
- तनु अम्ल में से हाइड्रोजन को विस्थापित करता है — सोडा
- सोडियम को संचित किया जाता है — मिट्टी के तेल में रखकर
- जल का शुद्धिकरण साधारणतया किया जाता है — क्लोरीन से
- प्राकृतिक बहुलक यौगिक का उदाहरण है — सेल्युलोज
- ऑटोमोबाइल बैटरी में किस अम्ल का उपयोग किया जाता है — H_2SO_4
- प्रोटॉन और इलेक्ट्रॉन के द्रव्यमानों का अनुपात है — 1840
- स्टील रबड़ से अधिक लचीला होता है, क्योंकि — यह धातु है
- दूध उदाहरण है — इमल्सन (पायस) का
- नाभिकीय क्रियाओं में किसका उपयोग ईंधन के रूप में होता है — यूरेनियम का
- 'कास्टिक सोडा' का रासायनिक सूत्र है — NaOH
- आग बुझाने के लिए प्रयुक्त की जाने वाली गैस है — कार्बन डाइऑक्साइड
- पानी की स्थायी कठोरता दूर की जा सकती है — सोडियम कार्बोनेट मिलाकर
- नाभिकीय रिपक्टर में न्यूट्रॉन को शोषित करने वाला तत्व है — कैडमियम
- जल का विद्युत अपघटन, लाल तप्त लोहे पर से भाप गुजरना एवं हाइड्रोलॉजिक अम्ल से जस्ते की प्रतिक्रिया में से कौन-सी प्रक्रिया हाइड्रोजन गैस उत्पन्न करती है — ये सभी
- रूबी, नीलम, पन्ना एवं हीरा में से कौनसा तत्व है — हीरा
- जिप्सम से क्या तैयार किया जाता है — सीमेंट
- एक संतृप्त विलयन विशिष्ट तापमान पर कैसा होता है — रंगहीन
- अमोनिया गैस तैयार करने के लिए कौन-सी गैस प्रयुक्त होती है — नाइट्रोजन और हाइड्रोजन
- मानव के शरीर में सबसे अधिक मात्रा में कौन-सा तत्व पाया जाता है — ऑक्सीजन
- जल का बर्फ में बलदना, एल्कोहल का वाष्पीकरण, लोहे पर जंग लगना तथा खाना पकाना में से कौन-सा परिवर्तन रासायनिक परिवर्तन है
- लोहे पर जंग लगना
- कॉच पर लिखने के लिए किस अम्ल का प्रयोग किया जाता है — हाइड्रोफ्लोरिक अम्ल
- किस गैस से सड़े अंड की गंध आती है — H_2S
- आतिशबाजी में हरा रंग किसकी उपस्थिति के कारण होता है — बेरियम ऑक्साइड
- दूध में एक विशेष तरह की चीनी होने के कारण मीठा स्वाद आता है, जबकि उस दूध से तैयार किए गए दही का स्वाद खट्टा होता है। इस परिवर्तन में किसका परिवर्तन निहित होता है — लैक्टोज का लैक्टिक अम्ल में परिवर्तन
- जब इलेक्ट्रॉन एक चुम्बकीय क्षेत्र में गुजरता है, तो उसकी ऊर्जा और वेग — बढ़ता है
- द्यूब लाइट में मुख्य रूप से गैस भरी होती है — पारे की वाष्प + आर्गन
- हाइड्रोजन का अवशोषण करने वाली धातु है — लोहा
- रेडियो सक्रियता की इकाई है — क्यूरी
- यूरिया खाद से पौधों का कौन-सा तत्व मिलता है — नाइट्रोजन
- मोनाजाइट अयस्क है — थोरियम का
- गैल्बेनाइड लोहे की चादरें, किस वस्तु की परत के कारण जंग खाने से बचाती है — जिंक
- रॉट आयरन में कार्बन का प्रतिशत होता है — 0.20% से 0.30%
- भारी पानी (Heavy water) शब्द सूचक है — ड्यूटीरियम ऑक्साइड (D_2O) का
- जब एक रासायनिक बंधन बनता है तब क्या होता है — ऊर्जा हमेशा निर्मुक्त होती है
- बारूद (Gun powder) मिश्रण होता है — नाइट्र, सल्फर और चारकोल का

- अम्लीय वर्षा किसके द्वारा वायु प्रदूषण के कारण होती है —नाइट्रस ऑक्साइड और सल्फर डाईऑक्साइड
- अभिक्रिया में एक उत्प्रेरक का कार्य होता है —अभिक्रिया की दर को बढ़ाना
- अनाज के परिष्करण के लिए सामान्यतः किस पदार्थ का प्रयोग किया जाता है —सोडियम बेजोएट
- सोडियम बेजोएट का उपयोग मुख्यतः किया जाता है —खाद्य परिधी में प्रकाश संश्लेषण के दौरान कौन सी गैस निर्मुक्त होती है —ऑक्सीजन गैस
- सबसे न्यूनतम ज्वलनशील रेशा (फाइबर) है —कपास (सूत)
- किडनी स्टोन (पथरी) में मुख्यतः पाया जाता है —कैल्सियम ऑक्जलेट
- 'बोन ऐश' (Bone ash) में होता है —कैल्सियम फॉस्फेट
- 18 कैरेट सोने में शुद्ध स्वर्ण का अनुपात होता है —75%
- किसी मिट्टी में जिप्सम का प्रयोग करके उसे फसल उगाने में उपयुक्त बनाया जाता है —क्षारीय
- यातायात पुलिस शराब पीकर वाहन चलाने वालों को पकड़ने हेतु 'श्वसन परीक्षण' में किसका इस्तेमाल करती है —पोटाशियम डाइक्रोमेट-सल्फ्यूरिक अम्ल (एसिड)
- फोटो केमिकल सेल में सामान्य रूप से प्रयोग किया जाता है —लोथियम का
- हमारे छोटी हुई सांस की हवा में कार्बन डाईऑक्साइड की मात्रा लगभग होती है —4%, $O_2 = 17\%$, $N_2 = 78\%$
- भोज को तितर-बितर करने में पुलिस द्वारा इस्तेमाल की जाने वाली अश्रु गैस होती है —अमोनिया
- मुखशोधनों (माउथवॉश) तथा दूधपेस्टों में यौगिक आमतौर पर प्रयोग किया जाता है —सुहागा
- क्या कारण है कि खाने का नमक बरसात के मौसम में गोला हो जाता है —क्योंकि सोडियम क्लोराइड में मैग्नीशियम क्लोराइड जैसी आसंजक अशुद्धता होती है
- नाभिकीय विखंडन द्वारा बिजली उत्पादन के लिए नाभिकीय रिएक्टर में सामान्यतः प्रयोग किए जाने वाले तत्व को कहते हैं —यूरेनियम
- कृत्रिम वर्षा करने में प्रयुक्त रसायन को कहा जाता है —रजत आयोडाइड
- 'हार्ट पेसमेकर' में प्रयुक्त विघटनार्थक होता है —प्लूटोनियम
- गैस जो मृदु पेयों में दाब में मौजूद रहती है —कार्बन डाईऑक्साइड
- भारी मशीनों में स्नेहक के रूप में क्या प्रयोग किया जाता है —ग्रेफाइट
- सामान्य लवण को आयोडित करने के लिए प्रयोग किया जाता है —पोटेशियम आयोडाइड
- 'क्यूरी' नाम है —रेडियोएक्टिव धर्मिता (रेडियोएक्टिविटी)
- दुग्ध एक ऐसा कोलाइड तंत्र है, जिसमें —वसा को पानी में परिक्षेपित किया जाता है
- रसायनिक रूप से रेशम का रेशा होता है —प्रोटीन
- जब दो इलेक्ट्रॉन एक ही कक्ष में होते हैं, तो उनमें पाया जाता है —विपरीत चक्रण
- होलियम एक तत्व है —उच्चतम आयनन ऊर्जा वाला
- क्लोरोफिल का खनिज घटक है —मैग्नीशियम
- सोडियम बेजोएट का प्रमुख उपयोग है —खाद्य-पदार्थों के संरक्षक में
- स्मॉग (Smog) एक मिश्रण है —धूल और कोहरे का
- गैस का घनत्व अधिकतम होता है —कम तापमान, उच्च दाब पर
- विसंक्रमण के बाद जल में उपलब्ध क्लोरीन की मात्रा को कहते हैं —अवशिष्ट क्लोरीन
- इशु-शर्करा के किण्वन से निर्मित सिरके में होता है —ऐसीटिक एसिड
- परमाणु ऊर्जा एक खनिज आधारित ऊर्जा स्रोत है, यह निकाली जाती है —यूरेनियम, थोरियम और प्लूटोनियम से
- मोमबत्ती बाने के लिए प्रयुक्त मोम रसायनिक दृष्टि से मिश्रण होता है —ऐलिफैटिक और ऐरोमैटिक हाइड्रोकार्बन
- 'एस्मिरीन' का रसायनिक नाम है —ऐसीटिल सैलिसिलिक एसिड
- बायोगैस का मुख्य घटक है —मीथेन
- जिंक सल्फेट का आमतौर पर प्रयोग किया जाता है —कवकनाशी के रूप में
- भारी धातु जिसकी विषाक्तता यकृत सिरोसिस पैदा करती है —कॉपर

- विटामिन-E का रासायनिक नाम है —टोकोफेरॉल
- शर्करा (सुगर) और लवण यौगिक है —शर्करा कार्बनिक यौगिक है और लवण अकार्बनिक यौगिक है
- जर्मन सिल्वर में सिल्वर की प्रतिशत मात्रा होती है —80%
- यदि किसी व्यक्ति को बन्दूक की गोली लगने पर उसके शरीर से सभी गोलियाँ नहीं निकाली जाती, तो किस तत्व के कारण उसके शरीर में जहर फैल जाएगा —सीसा
- द्रव जिसको 'द्रव स्वर्ण' कहते हैं —पेंटोलियम तेन को
- चूड़िंग गम बनाई जाती है —लैटेक्स से
- टेरा इथाइ लेड (टी. ई. एल.) है —अप्रमहोद्योगी यौगिक (पेन्ट्रॉनिक कम्पाउण्ड)
- अंधेरे में देखने की आँख की क्षमता एक रैंगनी वर्णक के उत्पादन के कारण होती है, जिसका नाम है —रोडोप्सिन
- आयरन को जस्तेदार बनाने के लिए प्रयोग किया जाता है —जिंक का
- आयोडोफॉर्म का प्रयोग किया जाता है —यूरिनोमी
- शरीर के साथ सम्पर्क में स्फिड ठंडी अनुभूति देती है —क्योंकि अत्यंत वाष्पशील है
- मैग्नेशियम मिश्रधातु है —ऐलुमिनियम और मैग्नीशियम का
- पोर्टलैंड सीमेंट में जिप्सम मिलाने से मदद मिलती है —सीमेंट को शीघ्र जमने से रोकने में
- नोदक या रॉकेटों में ईंधन के रूप में प्रयुक्त होता है —द्रव नाइट्रोजन + ऑक्सीजन
- किसी परमाणु का रासायनिक व्यवहार निर्भर करता है, उसके —न्युक्लियस के गिरे घूम रहे इलेक्ट्रॉनों की संख्या पर
- कोयले की खानों में प्रायः विस्फोट करने वाली गैस है —मिथेन
- वनस्पति तेलों को संतृप्त वसाओं में परिवर्तित करने के लिए प्रयोग किया जाता है —हाइड्रोजन गैस का
- जब जल स्वर्ण रासायनिक रूप से किसी तत्व या खनिज के साथ मिलता है, तो उसे क्या कहते हैं —जलयोजन (उद्कन)
- परमाणु क्रमांक '20' वाले परमाणु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास होगा —2, 8, 8, 2
- हैलोजनों में सबसे अधिक अभिक्रियाशील है —फ्लुओरीन
- चॉकलेट स्वास्थ्य के लिए हानिकारक हो सकता है, क्योंकि उसमें अधिक होती है —निकेल तत्व की मात्रा
- 'पाइराइट' अयस्क को जलाने से मिलती है —सल्फर डाईऑक्साइड गैस
- अक्रिय गैस यौगिक बना सकती है —होलियम
- कॉपर इलेक्ट्रोडों का प्रयोग करके कॉपर सल्फेट के जलीय घोल के विद्युत अपघटन से मिलता है —कैथोड पर कॉपर और ऐनोड पर ऑक्सीजन
- रासायनिक अभिक्रिया की दर निर्भर नहीं करती —दाब पर
- जब क्लोरीन के साथ अधिक अमोनिया अभिक्रिया करे तो गैस निकलती है —नाइट्रोजन
- गहरे समुद्र के गोताखोरों द्वारा श्वसन के लिए वायु में उपस्थित नाइट्रोजन के स्थान पर कौन-सी अक्रिय गैस प्रयोग की जाती है —होलियम
- 'सोना' प्रकृति में पाया जात है —स्वतंत्र अवस्था में
- जल-अपघटन पर चावल पैदा करता है —केवल सुक्रोस
- दियासलाई की नोक किस रसायन से बनाई जाती है —पोटेशियम क्लोरेट, एन्टिमनी सल्फाइड, सल्फर
- अम्ल वर्षा वायु में किस गैस के अधिक सांद्रण के कारण होती है — SO_2 और NO_2
- जल के उपचार में फिटकरी का प्रयोग किस प्रक्रिया के लिए किया जाता है —स्कंदन
- बहुलीकरण का पदार्थ जिससे पॉली विनाइल क्लोराइड (PVC) बनता है —वाइनिल क्लोराइड
- मोनाजाइट बालू में कौन-सा खनिज पाया जाता है —थोरियम
- काँच मिश्रित प्लास्टिक बनाने के लिए किस प्रकार के काँच की जरूरत होती है —फाइबर काँच
- किस धातु के कारण इटाय-इटाय (Itai-Itai) रोग होता है —कैडमियम
- वाहनों के ईंधन में ग्लाइकोल क्यों मिलाया जाता है —यह पेट्रोल को जमने से रोकता है

- जल का विद्युत्-अपघटन, द्रव वायु का प्रभावी आसवन, पोटेसियम परमैंगनेट का वियोजन तथा मैग्नीज डाइऑक्साइड का वियोजन में से किस पद्धति से ऑक्सीजन नहीं तैयार की जाती है —पोटेसियम परमैंगनेट का वियोजन
- पोर्टलैण्ड सीमेंट का मुख्य तत्व है —पूजा, सिलिका तथा अल्युमिना
- फोटोग्राफी में फिक्सर के रूप में प्रयोग होता है —सोडियम थायोसल्फेट का मिथेन गैस बनती है —सोडियम एमिटेड को सोडालाइड के साथ गर्म करने पर
- होरा और ग्रेफाइट में मुख्य अंतर है —चतुष्क्रीय संरचना, षट्कोणीय संरचना
- दूध की शुद्धता को मापने वाला यंत्र है —लैक्टोमीटर
- शुष्क सेल में जिंक को छड़ पर आवेश होता है —धनात्मक
- यदि अम्ल की प्रतिक्रिया जिंक के टुकड़े से कराई जाय तो कौन-सी गैस निकलती है —हाइड्रोजन
- विद्युत रूप से परमाणु है —उदासीन
- जब कोई वस्तु धनावेशित होती है, तो वह —इलेक्ट्रॉन का परित्याग करती है
- नाभिकीय रियेक्टर में भारी जल (D_2O) का प्रयोग किया जाता है —मंदक के रूप में
- किसी गैस का ऊष्मांक सर्वोच्च है —हाइड्रोजन
- अस्थायी चुम्बक बने होते हैं —मृदु लोहे के
- कौन-सी धातु इस्पात जैसी मजबूत है, परंतु इसका घनत्व इस्पात के घनत्व का आधा है —टंगस्टेनियम
- बेकरी में ब्रेड बनाने के लिए 'यिस्ट' का उपयोग किया जाता है —ब्रेड को मूलायम और लचीला बनाने के लिए
- 'स्वर्ण' किस पदार्थ में घुल जाता है —एक्वा रेजिया
- सर्वाधिक कठोर धातु है —प्लेटिनम
- दियासलाई के विनिर्माण में प्रयुक्त मूलतत्व होता है —फॉस्फोरस
- N.T.P. पर किसी गैस के एक मोल का आयतन होता है —22.4 लीटर
- 'एक्वारेजिया' में अम्लों का अनुपात है — $HCl : HNO_3$
3 : 1
- पाजिट्रॉन की खोज की थी —एंडरसन ने
- भारी जल का अणुभार है —20
- वायुयानों के टायरों में भरने के लिए किस गैस का प्रयोग किया जाता है —हीलियम
- डायनामाइट बनाने में प्रयोग किया जाता है —द्रव नाइट्रोग्लिसरीन का सोडियम को जल में डालने पर कौन-सी गैस निकलती है —हाइड्रोजन
- जियोलाइट का उपयोग होता है —पानी के मृदुकरण में
- प्लास्टर ऑफ पेरिस का उपयोग होता है —डलाई कार्य करने में
- अल्यूमीनियम का उपयोग होता है —धुलाई कार्य करने में
- कार्बोरान्डम का उपयोग होता है —काँच काटने में
- सोडियम की संयोजकता है —1
- सबसे हल्की धातु लीथियम है, तथा भारी धातु है —ओसमियम
- धातु के टाँके लगाने में सामान्यतः किन धातुओं का उपयोग होता है —सोसा और टिन
- क्वार्ट्ज का रासायनिक नाम है —सोडियम सिलिकेट
- मिल्क ऑफ मैग्नेशियम का सूत्र है — $MgOH$
- विद्युत् मरकरी लैम्प में रहता है —नियॉन और पारा
- अग्निशामक में प्रयोग की जाती है —कार्बन डाइऑक्साइड गैस
- सोना महत्वपूर्ण धातु है —आभूषण के कारण
- तत्वों की प्रकृति को ज्ञात किया जाता है —इलेक्ट्रॉनिक विन्यासीकरण के द्वारा
- वेसेमर प्रक्रिया का उपयोग होता है —इस्पात में
- दर्पण बनाने में उपयोग में लाया जाता है —सिल्वर नाइट्रेट को
- स्टोरेज बैटरी में उपयोग होता है —जस्ता का
- C_2H_5OH सूत्र है —इथाइल अल्कोहल का
- स्टेनलेस स्टील में Ni तथा Cr के साथ-साथ होता है —आयरन तथा कार्बन

- एक ही तत्व की समान परमाणु संख्या किन्तु भिन्न परमाणु भार वाले $^{135}_{52}Te$ $^{136}_{52}Te$ —समस्थानिक
- कठोर जल का प्रयोग हो सकता है —कागज उद्योग में
- हेमेटाइट अयस्क है —लोहा का
- क्रियोजेनिक इंजन का प्रयोग होता है —रॉकेट में
- एस्पेस्टस है —रेशायुक्त खनिज
- एक शैल के पीले अथवा लाल रंग में परिवर्तन होना कारण है —ऑक्सीकरण
- जल में कठोरता उत्पन्न होती है —कैल्शियम तथा मैग्नीशियम के विलेय लवणों के कारण
- समुद्री जल में प्रचुरता होती है —सोडियम की
- क्लोरीन गैस का उपयोग करके मारा जा सकता है —वैक्टोरिया को
- हाइड्रोकार्बन का प्राकृतिक स्रोत है —कच्चा तेल
- पशुओं की अस्थियों एवं दंतों में मुख्यतः होती है —कैल्शियम एवं फॉस्फेट
- जल की कठोरता होती है — $Ca(HCO_3)_2$ के कारण
- पीतल एक मिश्र धातु है, जबकि वायु —मिश्रण
- साबुन को जल में घोलने पर जल के पृष्ठ तनाव पर प्रभाव पड़ा है —घट जाता है
- चीनी के उत्पादन में उपोत्पाद शीरा (मौलसेज) बदल जाता है —अल्कोहल में
- स्वर्ण (Gold) प्रकृति में सदैव पाया जाता है —मुक्त अवस्था में
- यूरिया होता है —नाइट्रोजनी उर्वरक
- प्लूटोनियम प्रक्रिया के दौरान क्या मिलाने से रबर को कठोर बनाया जा सकता है —सल्फर
- शुद्धता-अभिक्रिया के लिए यूरेनियम के विखंडन के दौरान किसका बना रहना अनिवार्य है —न्यूट्रॉन का
- वह कण जो परमाणु केन्द्रक के चारों ओर घूमते हैं और ऋणात्मक रूप से आवेशित होते हैं —इलेक्ट्रॉन
- वह गैस जिसको एक्वालिंग्स में गोताखोरों द्वारा साँस लेने के लिए ऑक्सीजन में मिलाया जाता है —हीलियम
- भूरी शर्करा के विलयन को विरंजित करने के लिए प्रयोग में लाए जाने वाले कोयले (चारकोल) को कहते हैं —जांतव चारकोल
- एथेनॉल को विकृत करने के लिए सामान्यतः प्रयोग किया जाता है —मिथाइल एल्कोहल
- व्यापक रूप से इस्तेमाल किया गया नाइट्रोजनी उर्वरक है —यूरिया
- दूध में परिक्षिप्त वसा होता है —मक्खन
- वे दो तत्व जिनसे बहुत बड़ी संख्या में यौगिक तैयार किए जा सकते हैं —कार्बन और हाइड्रोजन
- एक्वा-रेजिया मुख्यतः किसको प्रयुक्त किया जाता है —स्वर्ण को घुलाने में
- किसी गैस को द्रव में बदलने के लिए सबसे सफल विधि होती है —कम तापमान और उच्च दाब
- हाइड्रोकार्बन का प्राकृतिक स्रोत है —जीवभार
- कौन-सा कण बच जाता है जब हाइड्रोजन अपने इलेक्ट्रॉन को खो देता है —एक प्रोटॉन
- किस प्रकार के कोयला में 90% से भी अधिक कार्बन होता है —एंधासाइट
- जब सोडियम कार्बोनेट घोल को सल्फ्यूरिक अम्ल घोल के साथ अनुमापित किया जाता है, तो जो संकेतक का प्रयुक्त होता है —मेथिल ऑरेंज
- किसी कमरे के एक कोने में सेंट की खुली शीशी रख देने से उसकी खुशबू कमरे में सभी भागों में फैल जाती है, ऐसा किस अवस्था में होता है —विसरण
- सांद्रित सल्फ्यूरिक एसिड के भंडारण के लिए सबसे उपयुक्त पात्र है —काँच का पात्र
- आर्द्र सल्फर डाइऑक्साइड की विरंजन (ब्लीचिंग) क्रिया का कारण है —उसका अपचायक (रिड्यूसिंग) गुणधर्म
- साबुनों की तुलना में डिटरजेंट का लाभ है —डिटरजेंट कठोर जल में भी झाग देते हैं

जब बर्फ के दो घनों को एक-दूसरे के ऊपर दबाया जाता है, वे एक-दूसरे के साथ जुड़ जाते हैं। — हाइड्रोजन आवंध रचना पेय जल को शुद्ध करने के लिए पोर्टेबिलिटी परमैंगनेट का प्रयोग क्यों किया जाता है — क्योंकि यह उपचायक (ऑक्सीकारक) है किसी एथलीट को तात्क्षणिक ऊर्जा के लिए क्या दिया जाना चाहिए — कार्बोहाइड्रेट्स पॉलिस्टाइरीन है — सॉरिलिट पॉलीमर न्यूट्रॉन की खोज के लिए नोबेल पुरस्कार दिया गया था — जेम्स चैडविक को कागज पर फैली स्याही को अवशोषित किया जा सकता है — मसीचू-पत्र द्वारा 'सुगर से ऐल्कोहॉल' में रूपांतरण की प्रक्रिया को कहते हैं — किण्वन 'एम्बेस्टस' किसका बना होता है — मैग्नीशियम सिलिकेट उन तत्वों को जिनमें समान संख्या में प्रोटॉन और भिन्न संख्या में न्यूट्रॉन होते हैं, कहलाते हैं — समस्थानिक किस तत्व की सापेक्ष परमाणु संहति क्या है जो परमाणुओं से बनी है, जिसमें प्रत्येक में 17 प्रोटॉन, 18 न्यूट्रॉन और 17 इलेक्ट्रॉन है — 35 मेसॉन पाया जाता है — अन्तरिक्ष किरणों में आयोडीन प्राप्त किया जाता है — समुद्री रौवाला (Sea weeds) से पैराफिन मोम है — पेट्रोलियम मोम धूम्र बम बनाने के लिए प्रयोग किया जाता है — फॉस्फोरस का यूरेनियम के रेडियोएक्टिव विघटन के फलस्वरूप अन्ततः बनता है — सोसा (लेड) कपड़ा और बर्तनों को साफ करने के लिए प्रयुक्त डिटर्जेंट में मुख्यतः होते हैं — सल्फोनेट धातुएँ क्यों सुचालक होती हैं — उनमें मुक्त इलेक्ट्रॉन होते हैं मार्बल किसका कार्यांतरित रूप है — चूना पत्थर डाइमेथिल ईथर आइसोमर है — एथिल ऐल्कोहॉल का गैस जो सबसे अधिक विषाक्त होती है — कार्बन मोनोक्साइड ठोस एक वह पदार्थ है, जो — अभिक्रिया की दर को प्रभावित करता है फॉर्मेलिन जलीय विलयन है — मोथेनॉल का विकृतिकृत स्प्रिट मिश्रण है — एथेनॉल और जल का वायुमंडल में सबसे प्रचुर अक्रिय गैस है — आर्गन

रासायनिक आविष्कार

आविष्कार/खोजक	आविष्कर्ता/खोजकर्ता
परमाणु रचना सिद्धांत	लॉर्ड रदरफोर्ड
परमाणु सिद्धांत	जॉन डाल्टन
ग्रहीय इलेक्ट्रॉनिक सिद्धांत	नील्स बोर
भारी हाइड्रोजन	यूरे
डी. डी. टी.	डॉ. पॉल मूलर
रेडियोसक्रियता	हेनरी बैक्रेल
ट्रांस्यूरेनिक तत्व	ग्लेन सी. बोर्ग
कृत्रिम रेडियोसक्रियता	एनरिको फर्मी
निष्क्रिय गैस	विलियम रैले एवं रैम्जे
न्यूट्रॉन	जेम्स चैडविक
प्रोटॉन	गोल्डस्टीन
इलेक्ट्रॉन	जे. जे. थॉमसन
आवर्त सारणी	मैंडलीफ
एमीनो अम्ल	गॉलैंड हॉपकिंस
मोथेन	बर्थेलो
परमाणु संख्या	वांडर ग्रीक
परमाणु नाभिक	मोस्ले
प्रसारण का नियम	फ्रिक
विसरण का नियम	ग्राहम
विद्युत-विच्छेदन का नियम	माइकल फैराडे
गैसों का नियम	गेलुसैक
रासायनिक संयोग का नियम	डाल्टन

आविष्कार/खोजक	आविष्कर्ता/खोजकर्ता
धोबिया सोडा	लेटलैक
बारूद	रोजर बेकन
रंग प्रलेय (Paint)	शालीमार
एनीलीन द्वारा रंग की प्राप्ति	हॉफमैन
डाइनामाइट	अल्फ्रेड नोबेल
नाइलॉन (प्लास्टिक)	केरोथर्स
जल की रचना	कैवेंडिश
हाइड्रोजन बम	एडवर्ड टेलर
मेसॉन	एच. युकावा
बोसोन	एस. एन. बो एवं आइंस्टीन
पॉजिट्रॉन	एंडरसन
क्वांटम सिद्धांत	मैक्स प्लांक
एक्स किरणें	डब्ल्यू. ई. रॉन्जेन
नाभिकीय विखंडन	ऑटो हान एवं स्ट्रॉसमैन
नाभिकीय संलयन	बेथे
ब्रह्मांडीय किरणें (Cosmic Rays)	एंडरसन
बैकलाइट	एल.एच. बैकलैंड
साइकिल की टायर	जे.बी. डनलप
क्लोरोफॉर्म	ई. सावॉयन
सेल्यूलॉयड	ए. पार्कर
दियासलाई	जे. ई. लैंडस्ट्रॉम
रेयॉन	जॉसेफ स्वान
रबर (क्लैकनाइज्ड)	चार्ल्स गुडइयर
रबर (वाटरप्रूफ)	चार्ल्स मैकिनैक्स
स्टील (स्टेनलेस)	हेरी ब्रिपरली
ओजोन	क्रिश्चियन सॉनबीन
आवर्त सारणी	मैंडलीफ

रसायनशास्त्र से संबंधित विज्ञान (Science Related to Chemistry)

अलकेमी (Alchemy)	: पुरातन रसायनशास्त्र
बायोकेमिस्ट्री	: सजीवों की रासायनिक प्रक्रियाओं का अध्ययन
सिरेमिक्स (Ceramic)	: मिट्टी अथवा चीनी मिट्टी के बने बर्तनों का अध्ययन
केमिस्ट्री	: तत्वों एवं उनकी प्रकृति अथवा संयोजन का अध्ययन
केमोथरेपी	: रासायनिक पदार्थों के उपयोग से बीमारी का उपचार
क्रियोग्राफी	: गुप्त लेखन का अध्ययन
क्रायोजेनिक्स	: अत्यंत निम्न ताप पर पदार्थों की अभिक्रिया का अध्ययन
एपीग्राफी	: अभिलेखों का अध्ययन
जिओलॉजी (Geology)	: भूमि से सम्बद्ध अध्ययन
मेटिओरोलॉजी	: वातावरण एवं उससे सम्बद्ध घटनाओं का अध्ययन
न्यूमिस्मेटिक्स (Numismatics)	: सिक्कों एवं मेडलों का अध्ययन
रेडियोलॉजी	: एक्स किरणों एवं रेडियोसक्रियता का अध्ययन
रेडिएशनथरेपी	: विकिरण ऊर्जा द्वारा रोगों के उपचार की प्रक्रिया
सिस्मोलॉजी	: भूकंप विज्ञान
स्पेक्ट्रोस्कोपी	: पदार्थ एवं ऊर्जा का अध्ययन