

परियोजनाएं

परियोजना 1

शीर्षक

पकने की विभिन्न स्थितियों में अमरूद के फल में ऑक्सैलेट आयन की मात्रा में परिवर्तन का अध्ययन।

उद्देश्य

इस परियोजना का उद्देश्य अमरूद के फल में पकने की विभिन्न स्थितियों में (यानी, कच्चा, कम पका और पूरा पका) ऑक्सैलेट आयन की मात्रा में परिवर्तन का अध्ययन करना है।

संक्षिप्त प्रक्रिया

अमरूद के फल को विभिन्न नमूने (हरा, हरा-पीला, पीला-सफेद और पीला यानी कच्चे से पूरे पके तक) इकट्ठे करें। अमरूद के एक नमूने के 100 ग्राम लेकर खरल में अच्छी तरह पीस कर पेस्ट को 100 mL जल में मिलाएं। सामग्री को 10-15 मिनट तक उबालकर निरस्यदित कर लें। निरस्यंद में लगभग 5 mL तनु सल्फ्यूरिक अम्ल मिलाएं और 0.001M KMnO_4 विलयन से निरस्यदित कर लें। प्रक्रिया को अमरूद के अन्य नमूनों के साथ दोहराएं और निष्कर्ष निकालें।

परियोजना 2

शीर्षक

दूध के विभिन्न नमूनों में केसीन की उपस्थिति का मात्रात्मक अध्ययन।

उद्देश्य

दूध के विभिन्न नमूनों में केसीन की मात्रा की उपस्थिति का अध्ययन करना।

संक्षिप्त प्रक्रिया

500 mL के बीकरों में अलग-अलग नमूनों के 200 mL लें। दूध के नमूनों को 50-60°C तक गरम करें। तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल की कुछ बूँदें धीरे-धीरे 5-10 मिनट तक लगातार विलोडित करते हुए मिलाएं। केसीन अक्रिस्टलीय पदार्थ के रूप में स्कंदित हो जाता है। पदार्थ को निरस्यदित करके जल से कई बार धो लें। वसा निकालने के लिए उपयुक्त कार्बनिक विलेयक का प्रयोग करके निकालें। इस प्रकार प्राप्त केसीन को सुखाकर तोलें।

परियोजना 3

शीर्षक

सोयाबीन दूध बनाकर इसकी तुलना प्राकृतिक दूध से करना।

उद्देश्य

सोयाबीन दूध बनाकर इसकी तुलना दही बनने, ताप के प्रभाव, स्वाद इत्यादि के लिहाज से दूध से करना।

संक्षिप्त प्रक्रिया

सोयाबीन दूध बनाने के लिए सोयाबीन के बीजों को गरम पानी में भिगोकर रात भर के लिए रख दें। बीजों को कूट पीस कर पेस्ट बना लें। सोया दूध प्राप्त करने के लिए पेस्ट को गरम जल में मिलाएं। मिश्रण को निर्यंजित कर लें और बिना घुले भाग को छोड़ दें। सोया दूध की तुलना प्राकृतिक दूध से करें और निष्कर्ष प्राप्त करें कि क्या सोया दूध प्राकृतिक दूध का स्थान ले सकता है। यह तुलना पोषक तत्व, रंग, गंध स्वाद, ताप के प्रभाव, दही बनने इत्यादि के आधार पर की जा सकती है।

परियोजना 4

शीर्षक

पोटैशियम मेटाबाइसल्फाइट के विभिन्न स्थितियों में खाद्य परिरक्षक की तरह प्रभाव का अध्ययन।

उद्देश्य

खाद्य परीक्षण में पोटैशियम मेटाबाइसल्फाइट (परिरक्षक), ताप और समय के प्रभाव का अध्ययन।

संक्षिप्त प्रक्रिया

आँवले के फल लेकर जल से धो लें। इन्हें छोटे टुकड़ों में काटकर धूप में कुछ घंटों तक सुखाएं। टुकड़ों में लवण और मसाले मिलाएं। नौ क्वथन नलियों में जिन पर 1, 2, 3... इत्यादि, अंकित हों 25 g आँवले के टुकड़े डालें। 500 mg पोटैशियम मेटाबाइसल्फाइट तोलकर 20 mL आसुत जल में घोलें। क्वथन नली संख्या 1 को बिना परिरक्षक और तेल मिलाए रखें। क्वथन नली संख्या 2 और 3 में 1 mL परिरक्षक

विलयन और 2 mL तेल मिलाएं और मिश्रण को काँच की छड़ से मिलाएं। क्वथन नली संख्या 2 को कक्ष ताप पर (25–35°C) पर रखें और क्वथन नली संख्या 3 को 40°C ताप पर रखें। क्वथन नली संख्या 4, 5 और 6 में क्रमशः 2 mL, 4 mL और 8 mL परिरक्षक विलयन और 2 mL सरसों का तेल मिलाएं। इन क्वथन नलियों को कक्ष ताप पर रखें। क्वथन नलियों 7, 8, 9 में दोबारा ताजे मिश्रण बनाएं और उन्हें 40°C ताप पर रखें।

इन सभी क्वथन नलियों को 3 से 5 दिनों के लिए रख दें। यदि इनमें से किसी नली में कवक उगे तो ध्यान दें। अपने अवलोकनों को रिकार्ड करें और परिणाम निकालें।

परियोजना 5

शीर्षक

स्टार्च के एन्जाइम द्वारा जल अपघटन का अध्ययन।

उद्देश्य

लार में उपस्थित एमिलेज द्वारा स्टार्च के जल अपघटन का अध्ययन और इस पर pH और ताप का प्रभाव।

संक्षिप्त प्रक्रिया

20–30 mL गरम जल (30–40°C) मुँह में लेकर इससे कुल्ला करके लार मिलाएं। लार मिले हुए जल को एक बीकर में इकट्ठा करें।

लार के विलयन से स्टार्च का पाचन

एक क्वथन नली में 10 mL स्टार्च का विलयन लेकर इसमें 1% सोडियम क्लोराइड विलयन के 2 mL मिलाएं। क्वथन नली को जल अवगाह में 30–40°C परिरक्षित ताप पर 15 मिनट तक रखें। क्वथन नली में 2 mL लार विलयन मिलाएं और तुरंत स्टॉप वॉच चला दें। एक मिनट के बाद मिश्रण की 2–3 बूँदें निकालकर एक परखनली में ली गई आयोडीन में मिलाएं। परखनली की सामग्री को हिलाएं। और यदि विलयन में कोई रंग उत्पन्न हो तो नोट करें। इसी प्रकार से प्रत्येक एक मिनट के बाद मिश्रण की 2–3 बूँदें क्वथन नली से निकाल कर परखनली में ली गई आयोडीन में मिलाएं। प्रत्येक बार विलयन का रंग रिकार्ड करें। जब रंग परिवर्तन होना बंद हो जाए तो पाठ्यांक लेना बंद कर दें। पाठ्यांकों को सारणीबद्ध करें। लार द्वारा स्टार्च के पाचन पर ताप के प्रभाव का अध्ययन करने के लिए उपरोक्त प्रयोग को 50°C ताप पर करें।

तनु HCl और तनु NaOH को अलग प्रयोगों में इसी प्रकार से प्रयुक्त करके अभिक्रिया माध्यम की pH का अध्ययन किया जा सकता है।

परियोजना 6

शीर्षक

निम्नलिखित पदार्थों के किण्वन की दर का तुलनात्मक अध्ययन (क) गेहूँ का आटा (ख) बेसन (ग) आलू का रस (घ) गाजर का रस (च) संतरे का रस (छ) सेब का रस और (ज) गन्ने का रस

उद्देश्य

विभिन्न पदार्थों के किण्वन की दर और उस पर सांद्रता, समय और ताप के प्रभाव का पता लगाना।

संक्षिप्त प्रक्रिया

एक 100 mL का शंक्वाकार फ्लास्क लें जिसमें चित्र 12.1 के अनुसार निकास नली लगी हो। निकास नली को हटा कर फ्लास्क में 10 g गेहूँ का आटा और 80 mL आसुत जल लें। फ्लास्क की सामग्री को काँच की छड़ से अच्छी तरह हिलाएं और इसमें 2 g यीस्ट मिलाएं। सामग्री को दोबारा हिलाएं। फ्लास्क के मुँह पर निकास नली दोबारा लगा दें। निकास नली के ऊपरी भाग पर धागे से एक गुब्बारा बाँध दें। जैसा चित्र 12.1 में दिखाया गया है। जैसे-जैसे किण्वन आगे बढ़ता है, कार्बन डाइऑक्साइड गैस निकलती है और गुब्बारा फूल जाता है। दिए गए समय में गुब्बारा जिस सीमा तक फूलता है वह अभिक्रिया दर का माप है। प्रयोग को आलू के रस, संतरे के रस, सेब के रस और गन्ने के रस जैसे पदार्थों के साथ दोहराएं।



चित्र 12.1 - किण्वन की दर का निर्धारण

यीस्ट की सांद्रता का प्रभाव

उपरोक्त पदार्थों में से किसी एक के किण्वन पर यीस्ट की सांद्रता के प्रभाव का अध्ययन करिए। इसके लिए अभिक्रिया को 2, 3 और 4 ग्राम यीस्ट की उपस्थिति में करिए और प्रत्येक स्थिति में निश्चित समय सीमा में गुब्बारे के फूलने की सीमा को नोट करिए।

समय का प्रभाव

यही संघटक लेकर अभिक्रिया को विभिन्न समय सीमाओं पर करिए और गुब्बारे के फूलने की सीमा का अवलोकन करिए।

ताप का प्रभाव

यही संघटक लेकर अभिक्रिया को निश्चित समय सीमा में परन्तु विभिन्न तापों पर (25°C , 30°C और 35°C) पर करिए। इन अभिक्रियाओं में गुब्बारे के फूलने की सीमा का अवलोकन करके नोट करें कि अभिक्रिया कितनी हुई है।

परियोजना 7

शीर्षक

सौंफ, अजवायन और इलायची से सगंध तेलों का निष्कर्षण।

उद्देश्य

पेट्रोलियम ईथर विलायक का प्रयोग करके सौंफ, अजवायन और इलायची से सगंध तेलों का निष्कर्षण।

संक्षिप्त प्रक्रिया

एक शंक्वाकार फ्लास्क में 100 g पिसी हुई सौंफ लें और इसमें 100 mL पेट्रोलियम ईथर (उबलने का परास 60° - 80°) मिलाएं। फ्लास्क के मुँह को रबर कॉर्क से बंद करके इसे कुछ समय तक हिलाएं। फ्लास्क को एक दिन के लिए रख दें। विलयन को निर्यदित करके आसवन फ्लास्क में इकट्ठा करें। पेट्रोलियम ईथर को 60°C - 80°C ताप के बीच आसवन द्वारा निकाल दें। पेट्रोलियम ईथर अत्यधिक ज्वलनशील द्रव है। कभी-भी ज्वाला इसके नजदीक न लाएं। फ्लास्क को गरम करने के लिए तापन प्रावार (Heating mantle) का प्रयोग करें। इसे कभी-भी सीधे ज्वाला पर गरम न करें। फ्लास्क में बचे द्रव (तेल) को क्वथन नली में पलट दें और क्वथन नली का मुँह रबर कॉर्क से बंद कर दें। इस प्रकार इकट्ठे किए गए सगंध तेल का रंग, गंध और आयतन नोट करें।

इसी प्रकार से अजवायन और इलायची से सगंध तेल निकालें।

परियोजना 8

शीर्षक

सामान्य खाद्य अपमिश्रकों का अध्ययन।

उद्देश्य

वसा, तेल, मक्खन, शर्करा, हल्दी पाउडर, मिर्च पाउडर और काली मिर्च में अपमिश्रकों की पहचान करना।

पृष्ठभूमि

खाद्य पदार्थ में अपमिश्रण का अर्थ है संपूर्ण खाद्य पदार्थ को अथवा इसके कुछ भाग को किसी सस्ते पदार्थ से प्रतिस्थापित करना अथवा किसी संघटक का संपूर्ण अथवा कुछ भाग निकाल देना जिससे खाद्य पदार्थ की प्रकृति और गुणवत्ता बुरी तरह प्रभावित हो। भारतीय 'प्रिजर्वेशन ऑफ फूड ऐडल्ट्रेशन एक्ट' (PFA) 1954, किसी भी ऐसे संघटक की उपस्थिति जो स्वास्थ्य के लिए हानिकारक हो, अपमिश्रक है।

भारत वर्ष में सामान्यतः अपमिश्रित किए जाने वाले कुछ खाद्य पदार्थ और उनमें मिलाए जाने वाले कुछ अपमिश्रक निम्नलिखित हैं। केसरी दाल का समकक्ष रूप (दाना/फली/आटा) मसूर, काबुली चना, अरहर की दाल, उड़द और चना) मिलाया जाता है। केसरी दाल का अधिक समय तक उपयोग करने से पैरों में लकवा हो सकता है।

कभी-कभी बीज, छाल, पत्तियाँ और अन्य पदार्थ जो देखने में वास्तविक खाद्य पदार्थ के समान बना दिए गए हों, शुद्ध पदार्थों में अपमिश्रित कर दिए जाते हैं। उदाहरणार्थ, प्रयोग में लाई जा चुकी चाय की पत्तियाँ या रंगा हुआ लकड़ी का बुरादा ताजी चाय की पत्तियों में मिला दिया जाता है।

पिसे हुए मसालों में पिसा हुआ चोकर और बुरादा मिला हो सकता है। सफेद जीरा, इलायची, काली मिर्च, सरसों के दानों इत्यादि में आसानी से प्राप्त हो सकने वाले बीच मिला दिए जाते हैं।

खाद्य तेल और वसा में कम लागत के खाद्य तेल और न खाए जाने वाले तेल मिला दिए जाते हैं। *आर्जेमोनि मेक्सिकाना* के बीज सरसों से मिलते हैं और सरसों के बीजों में मिला दिए जाते हैं। बीजों से निकाला गया तेल नारियल, सरसों, तिल और मूँगफली के तेल में अपमिश्रित किया जाता है। आर्जेमोनि का तेल विषैला होता है और इसके प्रयोग से मनुष्यों को जलशोफ (ड्रॉप्सी) हो सकती है। तेलों और वसा में पेट्रोलियम उत्पाद भी अपमिश्रित किए जाते हैं जिनसे जठरांत्र शोथ उत्पन्न हो सकते हैं। गेहूँ के आटे में टेल्क और चॉक पाउडर अपमिश्रित कर दिए जाते हैं। अरारोट पाउडर और स्टार्च को मिठाई, दूध और दूध से बने उत्पादों में भरक (filler) के समान प्रयुक्त किया जाता है।

कोलतार रंजक, लेड क्रोमेट और लाल या पीली मिट्टी, दूध, मिठाई, पेय पदार्थों, चाय, मसालों, बेकरी उत्पादों, फलों और सब्जियों के अच्छा दिखने के लिए रंगने में प्रयुक्त होने वाले अपमिश्रक हैं।

कुछ खाद्य पदार्थों में अपमिश्रकों के परीक्षण की संक्षिप्त प्रक्रिया निम्नलिखित है-

संक्षिप्त प्रक्रिया

मक्खन में वनस्पति घी

एक परखनली में 0.5 g मक्खन का नमूना लेकर गरम करके पिघला लें। इस द्रव में शर्करा की थोड़ी सी मात्रा और कुछ HCl की बूँदें मिलाकर मिश्रण को 5 मिनट तक हिलाएं। गुलाबी रंग उत्पन्न होना मक्खन में वनस्पति घी की उपस्थिति इंगित करता है।

वसा और तेलों में रंजक

एक परखनली में वसा/तेल का 1 mL लें और सल्फ्यूरिक अम्ल एवं ग्लेशियल ऐसीटिक अम्ल का 1:4 अनुपात में बना 1 mL मिश्रण लें। मिश्रण को गरम करें गुलाबी रंग प्राप्त होना रंजकों की उपस्थिति इंगित करता है।

शर्करा में चॉक की उपस्थिति

एक परखनली में 1 g शर्करा 2 mL तनु H_2SO_4 मिलाएं। बुदबुदाहट होना चॉक की उपस्थिति इंगित करता है।

लाल मिर्च में संश्लेषित रंग

एक काँच के ग्लास में आसुत जल लेकर उसमें कुछ ग्राम लाल मिर्च का चूर्ण मिलाएं। मिश्रण को काँच की छड़ से विलोडित करने के पश्चात कुछ मिनट तक ऐसे ही रखा रहने दें। जल में ईट जैसे लाल रंग का उत्पन्न होना मिर्च में संश्लेषित रंग की उपस्थिति इंगित करता है।

हल्दी चूर्ण में रंगी हुई चॉक का चूर्ण

एक परखनली में 0.5 g हल्दी चूर्ण लें और 1 mL तनु H_2SO_4 मिलाएं। बुदबुदाहट उत्पन्न होना हल्दी में चॉक के चूर्ण का उपस्थित होना दिखलाता है।

हल्दी चूर्ण में कोलतार रंजक से रंगा बुरादा

एक परखनली में लगभग 1.0 g हल्दी चूर्ण लेकर सांद्र HCl की कुछ बूँदें मिलाएं। तुरंत बैंगनी रंग का उत्पन्न होना जो आसुत जल द्वारा तनुकरण से भी नहीं हटता, एक कोलतार रंजक, मेटानिल येलो की उपस्थिति इंगित करता है।

काली मिर्च में पपीते के बीज

आसुत जल से भरे बीकर में एक चम्मच काली मिर्च डालें। पपीते के बीज तैरने लगेंगे जबकि काली मिर्च नीचे बैठ जाएगी।

परिशिष्ट

परिशिष्ट I

कुछ उपयोगी सारणियाँ

सारणी 1 - मूल भौतिक स्थिरांक

भौतिक स्थिरांक	प्रतीक	मान
गुरुत्वाकर्षण का त्वरण	g	9.81 ms^{-2}
परमाणु द्रव्यमान मात्रक	amu	$1.66053 \times 10^{-27} \text{ Kg}$
आवोगाद्रो स्थिरांक	N_A	$6.02217 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
बोल्ट्समान नियतांक	K	$1.38062 \times 10^{-23} \text{ J K}^{-1}$
इलेक्ट्रॉन का आवेश	e	$1.602192 \times 10^{-19} \text{ C}$
फैराडे-स्थिरांक	F	$9.64867 \times 10^4 \text{ C mol}^{-1}$
गैस-स्थिरांक	R	$8.314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
'हिमांक' ताप	T_{ice}	273.150 K
मानक ताप और दाब पर आदर्श गैस का मोलर द्रव्यमान	V_m	$2.24136 \times 10^{-2} \text{ m}^3 \text{ mol}^{-1}$
निर्वात का परावैद्युतांक	ϵ_0	$8.854185 \times 10^{-12} \text{ Kg}^{-1} \text{ m}^{-3} \text{ s}^4 \text{ A}^2$
प्लांक-नियतांक	h	$6.62620 \times 10^{-34} \text{ J s}$
रिड्बर्ग स्थिरांक	R_w	$1.973731 \times 10^7 \text{ m}^{-1}$
मानक दाब (वायुमंडल)	p	101325 N m^{-2}
जल का त्रिक बिंदु		273016 K
निर्वात में प्रकाश की गति	c	$2.997925 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$

सारणी 2 - कुछ कार्बनिक यौगिकों के सामान्य गुणधर्म

यौगिक	गलनांक °C	क्वथनांक °C	घनत्व/Kg m ⁻³ (298 K)	अपवर्तनांक (nD) (293 K)	10 ⁴ × श्यानता/ N s m ⁻² (298 K)	10 ³ × पृष्ठ तनाव/N m ⁻¹ (293 K)
ऐसीटिक अम्ल	16.7	117.9	1044.0	1.3716	11.55	27.8
ऐसीटेनिलाइड	114.0	-	-	-	-	-
ऐसीटोन	-94.7	56.1	785.0	1.3588	3.16	23.7
p-एमिनोऐजोबेन्जीन (ऐनिलीन येलो)	125.0	-	-	-	-	-
ऐनिलीन	-6.3	184.1	1022.0 (293)	1.5863	3.71	42.9
बेन्जोइक अम्ल	122.4	249.0	1266.0 (288)	1.504 (405)	-	-
कार्बन टेट्राक्लोराइड	-22.9	76.5	1584.0	1.4601	8.8	26.95
क्लोरोबेन्जीन	-45.2	132.0	1106.0	1.5241	7.97	33.56
क्लोरोफॉर्म	-63.5	61.7	1480.0	1.4459	5.42	27.14
साइक्लोहेक्सेन	6.6	80.7	774.0	1.42662	9.8	25.5
डाइबेन्जल ऐसीटोन	112.0	-	-	-	-	-
डाइएथिलईथर	-116.2	34.51	714.0	1.3526	2.22	17.01
एथिलऐसीटेट	-82.4	77.1	900.0 (293)	1.3723	4.41	23.9
एथेनॉल	-114.1	78.3	785.0	1.3611	10.6	22.75
मिलसरोल	18.07	290.0	1264.4	1.4746	942.0	63.4
हेक्सेन	-95.3	68.7	655.0	1.37506	2.94	18.43
मेथेनॉल	-97.7	64.5	787.0	1.3288	5.47	22.61
नैप्रथैलीन	80.3	218.0	1180.0	1.4003 (297)	-	-
p-नाइट्रोऐसीटेनिलाइड	214.0	-	-	-	-	-
फीनॉल	40.9	181.8	1132.0	1.5509	-	-
फेनिल-ऐजो-β-नैप्रथॉल (ऐजो रंजक)	113.0	-	-	-	-	-
टालूईन	-95.1	110.6	862.0	1.4961	5.50	28.5

सारणी 3 - सामान्य अकार्बनिक यौगिकों की जल में विलेयता

ऋणायन का नाम	प्रतीक	ये आयन निम्नलिखित धनायनों के साथ घुलनशील यौगिक बनाते हैं (0.1 M से अधिक विलेयता)	कम विलेय यौगिक बनाते हैं (0.1 M से कम विलेयता)
नाइट्रेट	NO_3^-	अधिकतर धनायन	कोई भी नहीं
ऐसीटेट	CH_3COO^-	अधिकतर धनायन	Ag^+
क्लोराइड	Cl^-	अधिकतर धनायन	Ag^+ , Pb^{2+} , Hg_2^{2+}
ब्रोमाइड	Br^-	अधिकतर धनायन	Ag^+ , Pb^{2+} , Hg_2^{2+}
आयोडाइड	I^-	अधिकतर धनायन	Ag^+ , Pb^{2+} , Hg_2^{2+}
सल्फेट	SO_4^{2-}	अधिकतर धनायन	Ba^{2+} , Sr^{2+} , Pb^{2+} , Ag^+
क्रोमेट	CrO_4^{2-}	अधिकतर धनायन	Ba^{2+} , Sr^{2+} , Pb^{2+} , Ag^+
सल्फाइड	S^{2-}	NH_4^+ , क्षारीय धातु एवं क्षारीय मृदा धातु धनायन	अधिकतर अन्य धनायन
हाइड्रॉक्साइड	OH^-	NH_4^+ , क्षारीय धातु एवं क्षारीय मृदा धातु धनायन तथा Ba^{2+} और Sr^{2+}	अधिकतर अन्य धनायन
कार्बोनेट	CO_3^{2-}	NH_4^+ और क्षारीय धातु धनायन	अधिकतर अन्य धनायन
फॉस्फेट	PO_4^{3-}	Li^+ के अतिरिक्त	

परिशिष्ट II

तत्त्व, उनकी परमाणु-संख्या और मोलर द्रव्यमान

तत्त्व	संकेत	परमाणु क्रमांक	मोलर द्रव्यमान ($g\ mol^{-1}$)	तत्त्व	संकेत	परमाणु क्रमांक	मोलर द्रव्यमान ($g\ mol^{-1}$)
एक्टिनियम	Ac	89	227.03	मैंडलीवियम	Md	101	258.10
एलुमिनियम	Al	13	26.98	मर्क्युरी	Hg	80	200.59
एमेरिसियम	Am	95	(243)	मॉलिब्डेनम	Mo	42	95.94
एन्टीमनी	Sb	51	121.75	नीयोडियम	Nd	60	144.24
आर्गन	Ar	18	39.95	नेयॉन	Ne	10	20.18
ऑर्सेनिक	As	33	74.92	नेप्टूनियम	Np	93	(237.05)
एसटैटिन	At	85	210	निकेल	Ni	28	58.71
बेरियम	Ba	56	137.34	नियोबियम	Nb	41	92.91
बर्केलियम	Bk	97	(247)	नाइट्रोजन	N	7	14.0067
बेरिलियम	Be	4	9.01	नोबेलियम	No	102	(259)
बिस्मथ	Bi	83	208.98	ओसमियम	Os	76	190.2
बोहरियम	Bh	107	(264)	ऑक्सीजन	O	8	16.00
बोरॉन	B	5	10.81	पैलेडियम	Pd	46	106.4
ब्रोमीन	Br	35	79.91	फ्रांसोरस	P	15	30.97
केडमियम	Cd	48	112.40	प्लैटिनम	Pt	78	195.09
सीज़ियम	Cs	55	132.91	प्लूटोनियम	Pu	94	(244)
कैल्सियम	Ca	20	40.08	पोलोनियम	Po	84	210
केलिफोर्नियम	Cf	98	251.08	पोटेशियम	K	19	39.10
कार्बन	C	6	12.01	प्रैजियोडिमियम	Pr	59	140.91
सीरियम	Ce	58	140.12	प्रोमैथियम	Pm	61	(145)
क्लोरीन	Cl	17	35.45	प्रोटेक्टिनियम	Pa	91	231.04
क्रोमियम	Cr	24	52.00	रेडियम	Ra	88	(226)
कोबाल्ट	Co	27	58.93	रेडॉन	Rn	86	(222)
कॉपर	Cu	29	63.54	रीनियम	Re	75	186.2
क्यूरियम	Cm	96	247.07	रोडियम	Rh	45	102.91
ड्यूबनियम	Db	105	(263)	रूबिडियम	Rb	37	85.47
डिसप्रोसियम	Dy	66	162.50	रुथोनियम	Ru	44	101.07
आइन्स्टीनियम	Es	99	(252)	रदरफोर्डियम	Rf	104	(261)
अर्बियम	Er	68	167.26	सॅमरियम	Sm	62	150.35
यूरोपियम	Eu	63	151.96	स्कैंडियम	Sc	21	44.96
फर्मियम	Fm	100	(257.10)	सोबोर्गियम	Sg	106	(266)
फ्लूओरीन	F	9	19.00	सिलोनियम	Se	34	78.96
फ्रेंसियम	Fr	87	(223)	सिलिकन	Si	14	28.08
गैडोलिनियम	Gd	64	157.25	सिल्वर	Ag	47	107.87
गैलियम	Ga	31	69.72	सोडियम	Na	11	22.99
जर्मेनियम	Ge	32	72.61	स्ट्रॉन्शियम	Sr	38	87.62
गोल्ड	Au	79	196.97	सल्फर	S	16	32.06
हैफनियम	Hf	72	178.49	टैन्टलम	Ta	73	180.95
हैसियम	Hs	108	(269)	टेक्नीशियम	Tc	43	(98.91)
हीलियम	He	2	4.00	टेलूरियम	Te	52	127.60
होल्मियम	Ho	67	164.93	टर्बियम	Tb	65	158.92
हाइड्रोजन	H	1	1.0079	थैलियम	Tl	81	204.37
इंडीयम	In	49	114.82	थोरियम	Th	90	232.04
आयोडीन	I	53	126.90	थूलियम	Tm	69	168.93
इरीडियम	Ir	77	192.2	टिन	Sn	50	118.69
आयरन	Fe	26	55.85	टाइटैनियम	Ti	22	47.88
क्रिप्टॉन	Kr	36	83.80	टंगस्टन	W	74	183.85
लैन्थेनम	La	57	138.91	अनअनबियम	Uub	112	(277)
लारिन्शियम	Lr	103	(262.1)	अनअनिलियम	Uun	110	(269)
लेड	Pb	82	207.19	अनअनानीयम	Uuu	111	(272)
लीथियम	Li	3	6.94	यूरेनियम	U	92	238.03
ल्यूटीशियम	Lu	71	174.96	वैनेडियम	V	23	50.94
मैग्नीशियम	Mg	12	24.31	जिनॉन	Xe	54	131.30
मैंगनीज	Mn	25	54.94	इटर्बियम	Yb	70	173.04
मिटैनियम	Mt	109	(268)	इट्रियम	Y	39	88.91
				ज़िंक	Zn	30	65.37

जर्कोनियम Zr 40 91.22

कोष्ठक में दिया गया मान अधिकतम ज्ञात अर्धायु वाले समस्थानिक का मोलर द्रव्यमान है।

परिशिष्ट III

कुछ लाभप्रद रूपांतरण-गुणांक

द्रव्यमान और भार के सामान्य मात्रक

1 पौंड = 453.59 ग्राम

1 पौंड = 453.59 ग्राम = 0.45359 किलोग्राम

1 किलोग्राम = 1000 ग्राम = 2.205 पौंड

1 ग्राम = 10 डेसीग्राम = 100 सेंटीग्राम
= 1000 मिलीग्राम

1 ग्राम = 6.022×10^{23} परमाणु द्रव्यमान मात्रक

1 परमाणु द्रव्यमान = 1.6606×10^{-24} ग्राम

1 मीट्रिक टन = 1000 किलोग्राम
= 2205 पौंड

आयतन का सामान्य मात्रक

1 क्वाटर्ज़ = 0.9463 लिटर

1 लिटर = 1.056 क्वाटर्ज़

1 लिटर = 1 घन डेसीमीटर = 1000 घन

सेंटीमीटर = 0.001 घनमीटर

1 मिलीलिटर = 1 घन सेंटीमीटर = 0.001 लिटर
= 1.056×10^{-3} क्वाटर्ज़

1 घनफुट = 28.316 लिटर = 29.902 क्वाटर्ज़
= 7.475 गैलन

ऊर्जा का सामान्य मात्रक

1 जूल = 1×10^7 ergs

1 ऊष्म रासायनिक केलोरी** = 4.184 जूल
= 4.184×10^7 ergs
= 4.129×10^{-2} लिटर वायुमंडल
= 2.612×10^{19} इलेक्ट्रॉन वोल्ट

1 ergs = 1×10^{-7} जूल = 2.3901×10^{-8} केलोरी

1 इलेक्ट्रॉन वोल्ट = 1.6022×10^{-19} जूल
= 1.6022×10^{-12} erg
= 96.487 kJ/mol†

1 लिटर-वायुमंडल = 24.217 केलोरी
= 101.32 जूल
= 1.0132×10^9 ergs

1 ब्रिटिश ऊष्मा का मात्रक = 1055.06 जूल
= 1.05506×10^{10} ergs
= 252.2 केलोरी

लंबाई का सामान्य मात्रक

1 इंच = 2.54 सेंटीमीटर (सटिक)

1 मील = 5280 फीट = 1.609 किलोमीटर

1 गज = 36 इंच = 0.9144 मीटर

1 मीटर = 100 सेंटीमीटर = 39.37 इंच
= 3.281 फीट
= 1.094 गज

1 किलोमीटर = 1000 मीटर = 1094 गज
= 0.6215 मील

1 एंगस्ट्रॉम = 1.0×10^{-8} सेंटीमीटर
= 0.10 नैनोमीटर
= 1.0×10^{-10} मीटर
= 3.937×10^{-9} इंच

बल* और दाब के सामान्य मात्रक

1 वायुमंडल = 760 मिलीमीटर मरकरी का
= 1.013×10^5 पास्कल
= 14.70 पौंड प्रति वर्गइंच

1 बार = 10^5 पास्कल

1 टार = 1 मिलीमीटर मरकरी का

1 पास्कल = $1 \text{ kg/ms}^2 = 1 \text{ N/m}^2$

ताप SI आधारित मात्रक केल्विन (K)

K = -273.15°C

K = $^\circ\text{C} + 273.15$

$^\circ\text{F} = 1.8(^\circ\text{C}) + 32$

$^\circ\text{C} = \frac{^\circ\text{F} - 32}{1.8}$

* बल- 1 न्यूटन (N) = 1 kg m/s^2 , 1 न्यूटन वह बल है, जो एक सेकंड लगाने पर 1 किलोग्राम द्रव्यमान को 1 मीटर प्रति सेकंड का वेग प्रदान करता है।

** ऊष्मा की वह मात्रा, जो 1 ग्राम जल का ताप 14.5°C से 15.5°C तक बढ़ाने के लिए आवश्यक होती है।

† ध्यान रहे कि अन्य मात्रक प्रतिकण हैं, जिन्हें 6.022×10^{23} से गुणा करना होगा, ताकि सही-सही तुलना हो सके।

परिशिष्ट IV

वैद्युत् रासायनिक क्रम में 298 K पर मानक विभव

अपचयन अर्ध अभिक्रिया	E°/V	अपचयन अर्ध अभिक्रिया	E°/V
$H_4XeO_6 + 2H^+ + 2e^- \longrightarrow XeO_3 + 3H_2O$	+3.0	$Pu^{4+} + e^- \longrightarrow Pu^{3+}$	+0.97
$F_2 + 2e^- \longrightarrow 2F^-$	+2.87	$NO_3^- + 4H^+ + 3e^- \longrightarrow NO + 2H_2O$	+0.96
$O_3 + 2H^+ + 2e^- \longrightarrow O_2 + H_2O$	+2.07	$2Hg^{2+} + 2e^- \longrightarrow Hg_2^{2+}$	+0.92
$S_2O_8^{2-} + 2e^- \longrightarrow 2SO_4^{2-}$	+2.05	$ClO^- + H_2O + 2e^- \longrightarrow Cl^- + 2OH^-$	+0.89
$Ag^+ + e^- \longrightarrow Ag$	+1.98	$Hg^{2+} + 2e^- \longrightarrow Hg$	+0.86
$Co^{3+} + e^- \longrightarrow Co^{2+}$	+1.81	$NO_3^- + 2H^+ + e^- \longrightarrow NO_2 + H_2O$	+0.80
$H_2O_2 + 2H^+ + 2e^- \longrightarrow 2H_2O$	+1.78	$Ag^+ + e^- \longrightarrow Ag$	+0.80
$Au^+ + e^- \longrightarrow Au$	+1.69	$Hg_2^{2+} + 2e^- \longrightarrow 2Hg$	+0.79
$Pb^{4+} + 2e^- \longrightarrow Pb^{2+}$	+1.67	$Fe^{3+} + e^- \longrightarrow Fe^{2+}$	+0.77
$2HClO + 2H^+ + 2e^- \longrightarrow Cl_2 + 2H_2O$	+1.63	$BrO^- + H_2O + 2e^- \longrightarrow Br^- + 2OH^-$	+0.76
$Ce^{4+} + e^- \longrightarrow Ce^{3+}$	+1.61	$Hg_2SO_4 + 2e^- \longrightarrow 2Hg + SO_4^{2-}$	+0.62
$2HBrO + 2H^+ + 2e^- \longrightarrow Br_2 + 2H_2O$	+1.60	$MnO_4^{2-} + 2H_2O + 2e^- \longrightarrow MnO_2 + 4OH^-$	+0.60
$MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \longrightarrow Mn^{2+} + 4H_2O$	+1.51	$MnO_4^- + e^- \longrightarrow MnO_4^{2-}$	+0.56
$Mn^{3+} + e^- \longrightarrow Mn^{2+}$	+1.51	$I_2 + 2e^- \longrightarrow 2I^-$	+0.54
$Au^{3+} + 3e^- \longrightarrow Au$	+1.40	$I_3^- + 2e^- \longrightarrow 3I^-$	+0.53
$Cl_2 + 2e^- \longrightarrow 2Cl^-$	+1.36	$Cu^+ + e^- \longrightarrow Cu$	+0.52
$Cr_2O_7^{2-} + 14H^+ + 6e^- \longrightarrow 2Cr^{3+} + 7H_2O$	+1.33	$NiOOH + H_2O + e^- \longrightarrow Ni(OH)_2 + OH^-$	+0.49
$O_3 + H_2O + 2e^- \longrightarrow O_2 + 2OH^-$	+1.24	$Ag_2CrO_4 + 2e^- \longrightarrow 2Ag + CrO_4^{2-}$	+0.45
$O_2 + 4H^+ + 4e^- \longrightarrow 2H_2O$	+1.23	$O_2 + 2H_2O + 4e^- \longrightarrow 4OH^-$	+0.40
$ClO_4^- + 2H^+ + 2e^- \longrightarrow ClO_3^- + H_2O$	+1.23	$ClO_4^- + H_2O + 2e^- \longrightarrow ClO_3^- + 2OH^-$	+0.36
$MnO_2 + 4H^+ + 2e^- \longrightarrow Mn^{2+} + 2H_2O$	+1.23	$[Fe(CN)_6]^{3-} + e^- \longrightarrow [Fe(CN)_6]^{4-}$	+0.36
$Pt^{2+} + 2e^- \longrightarrow Pt$	+1.20	$Cu^{2+} + 2e^- \longrightarrow Cu$	+0.34
$Br_2 + 2e^- \longrightarrow 2Br^-$	+1.09	$Hg_2Cl_2 + 2e^- \longrightarrow 2Hg + 2Cl^-$	+0.27

$\text{AgCl} + \text{e}^- \longrightarrow \text{Ag} + \text{Cl}^-$	+0.27	$\text{S} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{S}^{2-}$	-0.48
$\text{Bi}^{3+} + 3\text{e}^- \longrightarrow \text{Bi}$	+0.20	$\text{In}^{3+} + \text{e}^- \longrightarrow \text{In}^{2+}$	-0.49
$\text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	+0.17	$\text{U}^{4+} + \text{e}^- \longrightarrow \text{U}^{3+}$	-0.61
$\text{Cu}^{2+} + \text{e}^- \longrightarrow \text{Cu}^+$	+0.16	$\text{Cr}^{3+} + 3\text{e}^- \longrightarrow \text{Cr}$	-0.74
$\text{Sn}^{4+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Sn}^{2+}$	+0.15	$\text{Zn}^{2+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Zn}$	-0.76
$\text{AgBr} + \text{e}^- \longrightarrow \text{Ag} + \text{Br}^-$	+0.07	$\text{Cd}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Cd} + 2\text{OH}^-$	-0.81
$\text{Ti}^{4+} + \text{e}^- \longrightarrow \text{Ti}^{3+}$	0.00	$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$	-0.83
$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{H}_2$	(परिभाषानुसार) 0.0	$\text{Cr}^{2+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Cr}$	-0.91
$\text{Fe}^{3+} + 3\text{e}^- \longrightarrow \text{Fe}$	-0.04	$\text{Mn}^{2+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Mn}$	-1.18
$\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{HO}_2^- + \text{OH}^-$	-0.08	$\text{V}^{2+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{V}$	-1.19
$\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Pb}$	-0.13	$\text{Ti}^{2+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Ti}$	-1.63
$\text{In}^+ + \text{e}^- \longrightarrow \text{In}$	-0.14	$\text{Al}^{3+} + 3\text{e}^- \longrightarrow \text{Al}$	-1.66
$\text{Sn}^{2+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Sn}$	-0.14	$\text{U}^{3+} + 3\text{e}^- \longrightarrow \text{U}$	-1.79
$\text{AgI} + \text{e}^- \longrightarrow \text{Ag} + \text{I}^-$	-0.15	$\text{Sc}^{3+} + 3\text{e}^- \longrightarrow \text{Sc}$	-2.09
$\text{Ni}^{2+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Ni}$	-0.23	$\text{Mg}^{2+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Mg}$	-2.36
$\text{V}^{3+} + \text{e}^- \longrightarrow \text{V}^{2+}$	-0.26	$\text{Ce}^{3+} + 3\text{e}^- \longrightarrow \text{Ce}$	-2.48
$\text{Co}^{2+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Co}$	-0.28	$\text{La}^{3+} + 3\text{e}^- \longrightarrow \text{La}$	-2.52
$\text{In}^{3+} + 3\text{e}^- \longrightarrow \text{In}$	-0.34	$\text{Na}^+ + \text{e}^- \longrightarrow \text{Na}$	-2.71
$\text{Tl}^+ + \text{e}^- \longrightarrow \text{Tl}$	-0.34	$\text{Ca}^{2+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Ca}$	-2.87
$\text{PbSO}_4 + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Pb} + \text{SO}_4^{2-}$	-0.36	$\text{Sr}^{2+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Sr}$	-2.89
$\text{Ti}^{3+} + \text{e}^- \longrightarrow \text{Ti}^{2+}$	-0.37	$\text{Ba}^{2+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Ba}$	-2.91
$\text{Cd}^{2+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Cd}$	-0.40	$\text{Ra}^{2+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Ra}$	-2.92
$\text{In}^{2+} + \text{e}^- \longrightarrow \text{In}^+$	-0.40	$\text{Cs}^+ + \text{e}^- \longrightarrow \text{Cs}$	-2.92
$\text{Cr}^{3+} + \text{e}^- \longrightarrow \text{Cr}^{2+}$	-0.41	$\text{Rb}^+ + \text{e}^- \longrightarrow \text{Rb}$	-2.93
$\text{Fe}^{2+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Fe}$	-0.44	$\text{K}^+ + \text{e}^- \longrightarrow \text{K}$	-2.93
$\text{In}^{3+} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{In}^+$	-0.44	$\text{Li}^+ + \text{e}^- \longrightarrow \text{Li}$	-3.05

लघुगणक

सारणी 1

N	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	7	8	9
10	0000	0043	0086	0128	0170						5	9	13	17	21	26	30	34	38
						0212	0253	0294	0334	0374	4	8	12	16	20	24	28	32	36
11	0414	0453	0492	0531	0569						4	8	12	16	20	23	27	31	35
						0607	0645	0682	0719	0755	4	7	11	15	18	22	26	29	33
12	0792	0828	0864	0899	0934						3	7	11	14	18	21	25	28	32
						0969	1004	1038	1072	1106	3	7	10	14	17	20	24	27	31
13	1139	1173	1206	1239	1271						3	6	10	13	16	19	23	26	29
						1303	1335	1367	1399	1430	3	7	10	13	16	19	22	25	29
14	1461	1492	1523	1553	1584						3	6	9	12	15	19	22	25	28
						1614	1644	1673	1703	1732	3	6	9	12	14	17	20	23	26
15	1761	1790	1818	1847	1875						3	6	9	11	14	17	20	23	26
						1903	1931	1959	1987	2014	3	6	8	11	14	17	19	22	25
16	2041	2068	2095	2122	2148						3	6	8	11	14	16	19	22	24
						2175	2201	2227	2253	2279	3	5	8	10	13	16	18	21	23
17	2304	2330	2355	2380	2405						3	5	8	10	13	15	18	20	23
						2430	2455	2480	2504	2529	3	5	8	10	12	15	17	20	22
18	2553	2577	2601	2625	2648						2	5	7	9	12	14	17	19	21
						2672	2695	2718	2742	2765	2	4	7	9	11	14	16	18	21
19	2788	2810	2833	2856	2878						2	4	7	9	11	13	16	18	20
						2900	2923	2945	2967	2989	2	4	6	8	11	13	15	17	19
20	3010	3032	3054	3075	3096	3118	3139	3160	3181	3201	2	4	6	8	11	13	15	17	19
21	3222	3243	3263	3284	3304	3324	3345	3365	3385	3404	2	4	6	8	10	12	14	16	18
22	3424	3444	3464	3483	3502	3522	3541	3560	3579	3598	2	4	6	8	10	12	14	15	17
23	3617	3636	3655	3674	3692	3711	3729	3747	3766	3784	2	4	6	7	9	11	13	15	17
24	3802	3820	3838	3856	3874	3892	3909	3927	3945	3962	2	4	5	7	9	11	12	14	16
25	3979	3997	4014	4031	4048	4065	4082	4099	4116	4133	2	3	5	7	9	10	12	14	15
26	4150	4166	4183	4200	4216	4232	4249	4265	4281	4298	2	3	5	7	8	10	11	13	15
27	4314	4330	4346	4362	4378	4393	4409	4425	4440	4456	2	3	5	6	8	9	11	13	14
28	4472	4487	4502	4518	4533	4548	4564	4579	4594	4609	2	3	5	6	8	9	11	12	14
29	4624	4639	4654	4669	4683	4698	4713	4728	4742	4757	1	3	4	6	7	9	10	12	13
30	4771	4786	4800	4814	4829	4843	4857	4871	4886	4900	1	3	4	6	7	9	10	11	13
31	4914	4928	4942	4955	4969	4983	4997	5011	5024	5038	1	3	4	6	7	8	10	11	12
32	5051	5065	5079	5092	5105	5119	5132	5145	5159	5172	1	3	4	5	7	8	9	11	12
33	5185	5198	5211	5224	5237	5250	5263	5276	5289	5302	1	3	4	5	6	8	9	10	12
34	5315	5328	5340	5353	5366	5378	5391	5403	5416	5428	1	3	4	5	6	8	9	10	11
35	5441	5453	5465	5478	5490	5502	5514	5527	5539	5551	1	2	4	5	6	7	9	10	11
36	5563	5575	5587	5599	5611	5623	5635	5647	5658	5670	1	2	4	5	6	7	8	10	11
37	5682	5694	5705	5717	5729	5740	5752	5763	5775	5786	1	2	3	5	6	7	8	9	10
38	5798	5809	5821	5832	5843	5855	5866	5877	5888	5899	1	2	3	5	6	7	8	9	10
39	5911	5922	5933	5944	5955	5966	5977	5988	5999	6010	1	2	3	4	5	7	8	9	10
40	6021	6031	6042	6053	6064	6075	6085	6096	6107	6117	1	2	3	4	5	6	8	9	10
41	6128	6138	6149	6160	6170	6180	6191	6201	6212	6222	1	2	3	4	5	6	7	8	9
42	6232	6243	6253	6263	6274	6284	6294	6304	6314	6325	1	2	3	4	5	6	7	8	9
43	6335	6345	6355	6365	6375	6385	6395	6405	6415	6425	1	2	3	4	5	6	7	8	9
44	6435	6444	6454	6464	6474	6484	6493	6503	6513	6522	1	2	3	4	5	6	7	8	9
45	6532	6542	6551	6561	6471	6580	6590	6599	6609	6618	1	2	3	4	5	6	7	8	9
46	6628	6637	6646	6656	6665	6675	6684	6693	6702	6712	1	2	3	4	5	6	7	7	8
47	6721	6730	6739	6749	6758	6767	6776	6785	6794	6803	1	2	3	4	5	5	6	7	8
48	6812	6821	6830	6839	6848	6857	6866	6875	6884	6893	1	2	3	4	4	5	6	7	8
49	6902	6911	6920	6928	6937	6946	6955	6964	6972	6981	1	2	3	4	4	5	6	7	8

लघुगणक

सारणी 1 (क्रमशः)

N	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	7	8	9
50	6990	6998	7007	7016	7024	7033	7042	7050	7059	7067	1	2	3	3	4	5	6	7	8
51	7076	7084	7093	7101	7110	7118	7126	7135	7143	7152	1	2	3	3	4	5	6	7	8
52	7160	7168	7177	7185	7193	7202	7210	7218	7226	7235	1	2	2	3	4	5	6	7	7
53	7243	7251	7259	7267	7275	7284	7292	7300	7308	7316	1	2	2	3	4	5	6	6	7
54	7324	7332	7340	7348	7356	7364	7372	7380	7388	7396	1	2	2	3	4	5	6	6	7
55	7404	7412	7419	7427	7435	7443	7451	7459	7466	7474	1	2	2	3	4	5	5	6	7
56	7482	7490	7497	7505	7513	7520	7528	7536	7543	7551	1	2	2	3	4	5	5	6	7
57	7559	7566	7574	7582	7589	7597	7604	7612	7619	7627	1	2	2	3	4	5	5	6	7
58	7634	7642	7649	7657	7664	7672	7679	7686	7694	7701	1	1	2	3	4	4	5	6	7
59	7709	7716	7723	7731	7738	7745	7752	7760	7767	7774	1	1	2	3	4	4	5	6	7
60	7782	7789	7796	7803	7810	7818	7825	7832	7839	7846	1	1	2	3	4	4	5	6	6
61	7853	7860	7868	7875	7882	7889	7896	7903	7910	7917	1	1	2	3	4	4	5	6	6
62	7924	7931	7938	7945	7952	7959	7966	7973	7980	7987	1	1	2	3	3	4	5	6	6
63	7993	8000	8007	8014	8021	8028	8035	8041	8048	8055	1	1	2	3	3	4	5	5	6
64	8062	8069	8075	8082	8089	8096	8102	8109	8116	8122	1	1	2	3	3	4	5	5	6
65	8129	8136	8142	8149	8156	8162	8169	8176	8182	8189	1	1	2	3	3	4	5	5	6
66	8195	8202	8209	8215	8222	8228	8235	8241	8248	8254	1	1	2	3	3	4	5	5	6
67	8261	8267	8274	8280	8287	8293	8299	8306	8312	8319	1	1	2	3	3	4	5	5	6
68	8325	8331	8338	8344	8351	8357	8363	8370	8376	8382	1	1	2	3	3	4	4	5	6
69	8388	8395	8401	8407	8414	8420	8426	8432	8439	8445	1	1	2	2	3	4	4	5	6
70	8451	8457	8463	8470	8476	8482	8488	8494	8500	8506	1	1	2	2	3	4	4	5	6
71	8513	8519	8525	8531	8537	8543	8549	8555	8561	8567	1	1	2	2	3	4	4	5	5
72	8573	8579	8585	8591	8597	8603	8609	8615	8621	8627	1	1	2	2	3	4	4	5	5
73	8633	8639	8645	8651	8657	8663	8669	8675	8681	8686	1	1	2	2	3	4	4	5	5
74	8692	8698	8704	8710	8716	8722	8727	8733	8739	8745	1	1	2	2	3	4	4	5	5
75	8751	8756	8762	8768	8774	8779	8785	8791	8797	8802	1	1	2	2	3	3	4	5	5
76	8808	8814	8820	8825	8831	8837	8842	8848	8854	8859	1	1	2	2	3	3	4	5	5
77	8865	8871	8876	8882	8887	8893	8899	8904	8910	8915	1	1	2	2	3	3	4	4	5
78	8921	8927	8932	8938	8943	8949	8954	8960	8965	8971	1	1	2	2	3	3	4	4	5
79	8976	8982	8987	8993	8998	9004	9009	9015	9020	9025	1	1	2	2	3	3	4	4	5
80	9031	9036	9042	9047	9053	9058	9063	9069	9074	9079	1	1	2	2	3	3	4	4	5
81	9085	9090	9096	9101	9106	9112	9117	9122	9128	9133	1	1	2	2	3	3	4	4	5
82	9138	9143	9149	9154	9159	9165	9170	9175	9180	9186	1	1	2	2	3	3	4	4	5
83	9191	9196	9201	9206	9212	9217	9222	9227	9232	9238	1	1	2	2	3	3	4	4	5
84	9243	9248	9253	9258	9263	9269	9274	9279	9284	9289	1	1	2	2	3	3	4	4	5
85	9294	9299	9304	9309	9315	9320	9325	9330	9335	9340	1	1	2	2	3	3	4	4	5
86	9345	9350	9355	9360	9365	9370	9375	9380	9385	9390	1	1	2	2	3	3	4	4	5
87	9395	9400	9405	9410	9415	9420	9425	9430	9435	9440	0	1	1	2	2	3	3	4	4
88	9445	9450	9455	9460	9465	9469	9474	9479	9484	9489	0	1	1	2	2	3	3	4	4
89	9494	9499	9504	9509	9513	9518	9523	9528	9533	9538	0	1	1	2	2	3	3	4	4
90	9542	9547	9552	9557	9562	9566	9571	9576	9581	9586	0	1	1	2	2	3	3	4	4
91	9590	9595	9600	9605	9609	9614	9619	9624	9628	9633	0	1	1	2	2	3	3	4	4
92	9638	9643	9647	9652	9657	9661	9666	9671	9675	9680	0	1	1	2	2	3	3	4	4
93	9685	9689	9694	9699	9703	9708	9713	9717	9722	9727	0	1	1	2	2	3	3	4	4
94	9731	9736	9741	9745	9750	9754	9759	9763	9768	9773	0	1	1	2	2	3	3	4	4
95	9777	9782	9786	9791	9795	9800	9805	9809	9814	9818	0	1	1	2	2	3	3	4	4
96	9823	9827	9832	9836	9841	9845	9850	9854	9859	9863	0	1	1	2	2	3	3	4	4
97	9868	9872	9877	9881	9886	9890	9894	9899	9903	9908	0	1	1	2	2	3	3	4	4
98	9912	9917	9921	9926	9930	9934	9939	9943	9948	9952	0	1	1	2	2	3	3	4	4
99	9956	9961	9965	9969	9974	9978	9983	9987	9992	9996	0	1	1	2	2	3	3	4	4

प्रतिलघुगणक

सारणी 2

N	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	7	8	9
.00	1000	1002	1005	1007	1009	1012	1014	1016	1019	1021	0	0	1	1	1	1	2	2	2
.01	1023	1026	1028	1030	1033	1035	1038	1040	1042	1045	0	0	1	1	1	1	2	2	2
.02	1047	1050	1052	1054	1057	1059	1062	1064	1067	1069	0	0	1	1	1	1	2	2	2
.03	1072	1074	1076	1079	1081	1084	1086	1089	1091	1094	0	0	1	1	1	1	2	2	2
.04	1096	1099	1102	1104	1107	1109	1112	1114	1117	1119	0	1	1	1	1	2	2	2	2
.05	1122	1125	1127	1130	1132	1135	1138	1140	1143	1146	0	1	1	1	1	2	2	2	2
.06	1148	1151	1153	1156	1159	1161	1164	1167	1169	1172	0	1	1	1	1	2	2	2	2
.07	1175	1178	1180	1183	1186	1189	1191	1194	1197	1199	0	1	1	1	1	2	2	2	2
.08	1202	1205	1208	1211	1213	1216	1219	1222	1225	1227	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.09	1230	1233	1236	1239	1242	1245	1247	1250	1253	1256	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.10	1259	1262	1265	1268	1271	1274	1276	1279	1282	1285	0	1	1	1	1	2	2	2	3
.11	1288	1291	1294	1297	1300	1303	1306	1309	1312	1315	0	1	1	1	2	2	2	2	3
.12	1318	1321	1324	1327	1330	1334	1337	1340	1343	1346	0	1	1	1	2	2	2	2	3
.13	1349	1352	1355	1358	1361	1365	1368	1371	1374	1377	0	1	1	1	2	2	2	3	3
.14	1380	1384	1387	1390	1393	1396	1400	1403	1406	1409	0	1	1	1	2	2	2	3	3
.15	1413	1416	1419	1422	1426	1429	1432	1435	1439	1442	0	1	1	1	2	2	2	3	3
.16	1445	1449	1452	1455	1459	1462	1466	1469	1472	1476	0	1	1	1	2	2	2	3	3
.17	1479	1483	1486	1489	1493	1496	1500	1503	1507	1510	0	1	1	1	2	2	2	3	3
.18	1514	1517	1521	1524	1528	1531	1535	1538	1542	1545	0	1	1	1	2	2	2	3	3
.19	1549	1552	1556	1560	1563	1567	1570	1574	1578	1581	0	1	1	1	2	2	3	3	3
.20	1585	1589	1592	1596	1600	1603	1607	1611	1614	1618	0	1	1	1	2	2	3	3	3
.21	1622	1626	1629	1633	1637	1641	1644	1648	1652	1656	0	1	1	2	2	2	3	3	3
.22	1660	1663	1667	1671	1675	1679	1683	1687	1690	1694	0	1	1	2	2	2	3	3	3
.23	1698	1702	1706	1710	1714	1718	1722	1726	1730	1734	0	1	1	2	2	2	3	3	4
.24	1738	1742	1746	1750	1754	1758	1762	1766	1770	1774	0	1	1	2	2	2	3	3	4
.25	1778	1782	1786	1791	1795	1799	1803	1807	1811	1816	0	1	1	2	2	2	3	3	4
.26	1820	1824	1828	1832	1837	1841	1845	1849	1854	1858	0	1	1	2	2	3	3	3	4
.27	1862	1866	1871	1875	1879	1884	1888	1892	1897	1901	0	1	1	2	2	3	3	3	4
.28	1905	1910	1914	1919	1923	1928	1932	1936	1941	1945	0	1	1	2	2	3	3	4	4
.29	1950	1954	1959	1963	1968	1972	1977	1982	1986	1991	0	1	1	2	2	3	3	4	4
.30	1995	2000	2004	2009	2014	2018	2023	2028	2032	2037	0	1	1	2	2	3	3	4	4
.31	2042	2046	2051	2056	2061	2065	2070	2075	2080	2084	0	1	1	2	2	3	3	4	4
.32	2089	2094	2099	2104	2109	2113	2118	2123	2128	2133	0	1	1	2	2	3	3	4	4
.33	2138	2143	2148	2153	2158	2163	2168	2173	2178	2183	0	1	1	2	2	3	3	4	4
.34	2188	2193	2198	2203	2208	2213	2218	2223	2228	2234	1	1	2	2	3	3	4	4	5
.35	2239	2244	2249	2254	2259	2265	2270	2275	2280	2286	1	1	2	2	3	3	4	4	5
.36	2291	2296	2301	2307	2312	2317	2323	2328	2333	2339	1	1	2	2	3	3	4	4	5
.37	2344	2350	2355	2360	2366	2371	2377	2382	2388	2393	1	1	2	2	3	3	4	4	5
.38	2399	2404	2410	2415	2421	2427	2432	2438	2443	2449	1	1	2	2	3	3	4	4	5
.39	2455	2460	2466	2472	2477	2483	2489	2495	2500	2506	1	1	2	2	3	3	4	5	5
.40	2512	2518	2523	2529	2535	2541	2547	2553	2559	2564	1	1	2	2	3	4	4	5	5
.41	2570	2576	2582	2588	2594	2600	2606	2612	2618	2624	1	1	2	2	3	4	4	5	5
.42	2630	2636	2642	2649	2655	2661	2667	2673	2679	2685	1	1	2	2	3	4	4	5	6
.43	2692	2698	2704	2710	2716	2723	2729	2735	2742	2748	1	1	2	3	3	4	4	5	6
.44	2754	2761	2767	2773	2780	2786	2793	2799	2805	2812	1	1	2	3	3	4	4	5	6
.45	2818	2825	2831	2838	2844	2851	2858	2864	2871	2877	1	1	2	3	3	4	5	5	6
.46	2884	2891	2897	2904	2911	2917	2924	2931	2938	2944	1	1	2	3	3	4	5	5	6
.47	2951	2958	2965	2972	2979	2985	2992	2999	3006	3013	1	1	2	3	3	4	5	5	6
.48	3020	3027	3034	3041	3048	3055	3062	3069	3076	3083	1	1	2	3	3	4	5	6	6
.49	3090	3097	3105	3112	3119	3126	3133	3141	3148	3155	1	1	2	3	3	4	5	6	6

प्रतिलघुगणक

सारणी 2 (क्रमशः)

N	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	7	8	9
.50	3162	3170	3177	3184	3192	3199	3206	3214	3221	3228	1	1	2	3	4	4	5	6	7
.51	3236	3243	3251	3258	3266	3273	3281	3289	3296	3304	1	2	2	3	4	5	5	6	7
.52	3311	3319	3327	3334	3342	3350	3357	3365	3373	3381	1	2	2	3	4	5	5	6	7
.53	3388	3396	3404	3412	3420	3428	3436	3443	3451	3459	1	2	2	3	4	5	6	6	7
.54	3467	3475	3483	3491	3499	3508	3516	3524	3532	3540	1	2	2	3	4	5	6	6	7
.55	3548	3556	3565	3573	3581	3589	3597	3606	3614	3622	1	2	2	3	4	5	6	7	7
.56	3631	3639	3648	3656	3664	3673	3681	3690	3698	3707	1	2	3	3	4	5	6	7	8
.57	3715	3724	3733	3741	3750	3758	3767	3776	3784	3793	1	2	3	3	4	5	6	7	8
.58	3802	3811	3819	3828	3837	3846	3855	3864	3873	3882	1	2	3	4	4	5	6	7	8
.59	3890	3899	3908	3917	3926	3936	3945	3954	3963	3972	1	2	3	4	5	5	6	7	8
.60	3981	3990	3999	4009	4018	4027	4036	4046	4055	4064	1	2	3	4	5	6	6	7	8
.61	4074	4083	4093	4102	4111	4121	4130	4140	4150	4159	1	2	3	4	5	6	7	8	9
.62	4169	4178	4188	4198	4207	4217	4227	4236	4246	4256	1	2	3	4	5	6	7	8	9
.63	4266	4276	4285	4295	4305	4315	4325	4335	4345	4355	1	2	3	4	5	6	7	8	9
.64	4365	4375	4385	4395	4406	4416	4426	4436	4446	4457	1	2	3	4	5	6	7	8	9
.65	4467	4477	4487	4498	4508	4519	4529	4539	4550	4560	1	2	3	4	5	6	7	8	9
.66	4571	4581	4592	4603	4613	4624	4634	4645	4656	4667	1	2	3	4	5	6	7	9	10
.67	4677	4688	4699	4710	4721	4732	4742	4753	4764	4775	1	2	3	4	5	7	8	9	10
.68	4786	4797	4808	4819	4831	4842	4853	4864	4875	4887	1	2	3	4	6	7	8	9	10
.69	4898	4909	4920	4932	4943	4955	4966	4977	4989	5000	1	2	3	5	6	7	8	9	10
.70	5012	5023	5035	5047	5058	5070	5082	5093	5105	5117	1	2	4	5	6	7	8	9	11
.71	5129	5140	5152	5164	5176	5188	5200	5212	5224	5236	1	2	4	5	6	7	8	10	11
.72	5248	5260	5272	5284	5297	5309	5321	5333	5346	5358	1	2	4	5	6	7	9	10	11
.73	5370	5383	5395	5408	5420	5433	5445	5458	5470	5483	1	3	4	5	6	8	9	10	11
.74	5495	5508	5521	5534	5546	5559	5572	5585	5598	5610	1	3	4	5	6	8	9	10	12
.75	5623	5636	5649	5662	5675	5689	5702	5715	5728	5741	1	3	4	5	7	8	9	10	12
.76	5754	5768	5781	5794	5808	5821	5834	5848	5861	5875	1	3	4	5	7	8	9	11	12
.77	5888	5902	5916	5929	5943	5957	5970	5984	5998	6012	1	3	4	5	7	8	10	11	12
.78	6026	6039	6053	6067	6081	6095	6109	6124	6138	6152	1	3	4	6	7	8	10	11	13
.79	6166	6180	6194	6209	6223	6237	6252	6266	6281	6295	1	3	4	6	7	9	10	11	13
.80	6310	6324	6339	6353	6368	6383	6397	6412	6427	6442	1	3	4	6	7	9	10	12	13
.81	6457	6471	6486	6501	6516	6531	6546	6561	6577	6592	2	3	5	6	8	9	11	12	14
.82	6607	6622	6637	6653	6668	6683	6699	6714	6730	6745	2	3	5	6	8	9	11	12	14
.83	6761	6776	6792	6808	6823	6839	6855	6871	6887	6902	2	3	5	6	8	9	11	13	14
.84	6918	6934	6950	6966	6982	6998	7015	7031	7047	7063	2	3	5	6	8	10	11	13	15
.85	7079	7096	7112	7129	7145	7161	7178	7194	7211	7228	2	3	5	7	8	10	12	13	15
.86	7244	7261	7278	7295	7311	7328	7345	7362	7379	7396	2	3	5	7	8	10	12	13	15
.87	7413	7430	7447	7464	7482	7499	7516	7534	7551	7568	2	3	5	7	9	10	12	14	16
.88	7586	7603	7621	7638	7656	7674	7691	7709	7727	7745	2	4	5	7	9	11	12	14	16
.89	7762	7780	7798	7816	7834	7852	7870	7889	7907	7925	2	4	5	7	9	11	13	14	16
.90	7943	7962	7980	7998	8017	8035	8054	8072	8091	8110	2	4	6	7	9	11	13	15	17
.91	8128	8147	8166	8185	8204	8222	8241	8260	8279	8299	2	4	6	8	9	11	13	15	17
.92	8318	8337	8356	8375	8395	8414	8433	8453	8472	8492	2	4	6	8	10	12	14	15	17
.93	8511	8531	8551	8570	8590	8610	8630	8650	8670	8690	2	4	6	8	10	12	14	16	18
.94	8710	8730	8750	8770	8790	8810	8831	8851	8872	8892	2	4	6	8	10	12	14	16	18
.95	8913	8933	8954	8974	8995	9016	9036	9057	9078	9099	2	4	6	8	10	12	15	17	19
.96	9120	9141	9162	9183	9204	9226	9247	9268	9290	9311	2	4	6	8	11	13	15	17	19
.97	9333	9354	9376	9397	9419	9441	9462	9484	9506	9528	2	4	7	9	11	13	15	17	20
.98	9550	9572	9594	9616	9638	9661	9683	9705	9727	9750	2	4	7	9	11	13	16	18	20
.99	9772	9795	9817	9840	9863	9886	9908	9931	9954	9977	2	5	7	9	11	14	16	18	20