

सामग्री

1. सबसे महत्वपूर्ण वन लाइनर प्रश्न और उत्तर
2. महत्वपूर्ण रासायनिक यौगिक और रासायनिक फार्मूला
3. उनके उपयोग के साथ महत्वपूर्ण रासायनिक यौगिक
4. यौगिक नाम और आणविक वजन
5. महत्वपूर्ण धातुओं और उनके अयस्कों
6. पृथ्वी की पपड़ी में तत्वों की बहुतायत
7. मानव शरीर में तत्वों का अनुमानित प्रतिशत
8. खनिज: उनके कार्य और स्रोत
9. मिश्रण, समाधान और रासायनिक प्रक्रियाएं
10. मिश्रण और यौगिक मिश्रण के बीच अंतर
11. समाधान, निलंबन और कॉलॉइड
12. महत्वपूर्ण रासायनिक प्रक्रियाएं
13. इलेक्ट्रोमैग्नेटिक स्पेक्ट्रम में विद्युत चुम्बकीय तरंगें
14. आवधिक तालिका
15. एसिड, कुर्सियां और लवण
16. रोजमर्रा की जिंदगी में बेअसर
17. पीएच मान
18. Alloys, रचनाएं और उनके उपयोग

954. दूध का पीएच मूल्य है - 6.6
955. हाइड्रोक्लोरिक एसिड भी के रूप में जाना जाता है - **मुरियाटिक एसिड**
956. प्रकृति में जल का शुद्धतम रूप है- **वर्षा जल**
957. ट्यूब लाइट से भरा है - **बुध वाष्प और आर्गन**
958. "मूर्ख गोल्ड" का अन्य नाम है - **आयरन पाइराइट**
959. बर्तनों में नॉन-स्टिक कोटिंग की है - **टेफ्लॉन**
960. पानी की अस्थायी कठोरता के लिए जिम्मेदार यौगिक - **कैल्शियम और मैग्नीशियम के बाइकार्बोनेट**
961. पानी की स्थायी कठोरता के लिए जिम्मेदार यौगिक - **कैल्शियम और मैग्नीशियम के सल्फेट और क्लोराइड**
962. कच्चे फलों को पकने के लिए उपयोग की जाने वाली गैसों - **एथिलीन और एसिटिलीन**
963. बुध का मुख्य अयस्क है - **सिनाबार**
964. अंडे के खोल से बना है - **कैल्शियम कार्बोनेट**
965. ___ कृत्रिम रेशम के रूप में जाना जाता है। - **रेयॉन**
966. पानी में घुलनशील विटामिन - **बी और सी**
967. वसा में घुलनशील विटामिन - **ए, डी, ई और के।** खाद्य प्रसंस्करण उद्योग में आम परिरक्षक है - **बेंजोइक एसिड**
968. प्रयोगशाला में संश्लेषित पहला कार्बनिक यौगिक और किसके द्वारा - **फ्रेडरिक वोल्गर द्वारा यूरिया**
969. क्या चांदी की चमक **काला-ओजोन गैस**
970. कैंसर के इलाज में प्रयुक्त पदार्थ - **कोबाल्ट - 60**
971. कोबाल्ट में पाया जाता है - **विटामिन बी 12**
972. लोहा किस अयस्क से निकाला जाता है - **हेमेटेट**
973. कौन सा तत्व है कि प्रकृति में नहीं होता है, लेकिन कृत्रिम रूप से उत्पादन किया जा सकता है-**प्लूटोनियम**
974. ऑक्सीजन और ओजोन कैसे होते हैं - **एलोट्रॉप्स**
975. कांच को प्रबलित प्लास्टिक बनाने के लिए किस प्रकार के कांच का उपयोग किया जाता है - **क्वार्ट्ज ग्लास**
976. कौन सा तत्व है कि सबसे अधिक पहले आयनीकरण क्षमता है-**नाइट्रोजन**
977. पानी की अस्थायी कठोरता किस चीज की उपस्थिति के कारण है - **मैग्नीशियम बाइकार्बोनेट**
978. क्षारों का थर्मल अपघटन किस नाम के रूप में जाना जाता है - **क्रैकिंग**
979. सभी कार्बनिक यौगिकों में आवश्यक तत्व कौन सा है - **कार्बन**
980. ऑक्सीकरण में क्या शामिल है - **इलेक्ट्रॉनों का नुकसान**
981. कार्बन परमाणु में अकर्पित इलेक्ट्रॉनों की संख्या क्या है - **2**
982. सल्फर को हटाने के लिए हवा में हीटिंग पाइराइट्स को किस नाम से जाना जाता है - **भूने**
983. पेट्रोलियम का शुद्धिकरण किया जाता है जिसके द्वारा मेथोडी - **फ्रैक्शनल आसवन**

12. महत्वपूर्ण रासायनिक प्रक्रियाएं

प्रसारण:

1. कणों की गति के कारण एक पदार्थ को दूसरे के साथ फैलाना और मिलाना, जो एक समान मिश्रण बनने तक जारी रहता है
2. मिश्रण कणों ब्राउनियन गति के रूप में जाना जाता वक्र में कदम
3. तापमान के साथ बढ़ता है, गैसों में सबसे तेजी और ठोस में सबसे धीमी
4. कुछ उदाहरण हैं- हवा में धूल के कण, हवा में इत्र की गंध, छींकने पर वायरस का प्रसार, पानी में सीओ 2 और O₂, एलपीजी का रिसाव (एथिल मर्काप्टन द्वारा पहचाना गया - एक मजबूत महक पदार्थ)

द्रव-संक्रमण:

1. प्रसार अर्द्ध पारम झिल्ली b/w 2 मिश्रण का उपयोग करने का मामला है
2. केवल सॉल्वेंट को पास करने की अनुमति है, हायर सॉल्वेंट कॉन्क से कम तक।
3. कुछ उदाहरण:
नमक में अचार का संरक्षण, पानी में किशमिश की सूजन, नमक के संपर्क में आने पर केंचुए मर रहे हैं

डायलिसिस:

1. ऑस्मोसिस के रूप में ही लेकिन मनुष्यों में गुर्दे के प्रत्यारोपण के लिए
2. सॉल्वेंट और ब्लॉक कचरे को पास करता है

अव्यक्त गर्मी:

1. किसी पदार्थ की स्थिति को एक से ऊष्मा ऊर्जा में बदलने की आवश्यकता होती है।
2. अव्यक्त गर्मी एक पदार्थ के temp. वृद्धि नहीं करता है, लेकिन आकर्षण के बल पर काबू पाने में प्रयोग किया जाता है b/w एक पदार्थ के कण

यह अव्यक्त गर्मी के नुकसान के कारण है कि 0 * सी पर बर्फ 0 * सी पर पानी की तुलना में ठंडा करने में अधिक प्रभावी है और अव्यक्त गर्मी के लाभ के कारण है कि 100 * सी पर भाप 100 * सी पर पानी की तुलना में अधिक गंभीर जलता है

वाष्पीकरण:

1. सामान्य तापमान पर वाष्प में तरल का संक्रमण
2. तरल वाष्पित होने पर ठंडा होने का कारण बनता है क्योंकि यह तरल से वाष्पीकरण की अव्यक्त गर्मी खींचता है
3. हमारे हाथ से ईथर या आत्मा के पूर्व वाष्पीकरण के लिए, पसीना, मिट्टी के बर्तन में रखा पानी
4. अस्थायी, बड़ी सतह क्षेत्र, हवा की गति और कम आर्द्रता के साथ बढ़ जाती है

17. पीएच मान

विलयन	पीएच	विलयन	पीएच
कॉनिक एचसीएल	0	लार (भोजन से पहले)	7.4
तेल एचसीएल	1.0	लार (भोजन के बाद)	5.8
गैस्ट्रिक जूस	1.4	रुधिर	7.4
नींबू का रस	2.5	अंडे	7.8
सिरका	4.0	दूधपेस्ट	8.0
टमाटर का रस	4.1	बेकिंग सोडा समाधान	8.5
प्याला-भर कॉफी	5.0	वाशिंग सोडा समाधान	9.0
शीतल पेय	6.0	मैग्नेसिया का दूध	10.5
दूध	6.5	घरेलू अमोनिया	11.6
शुद्ध पानी	7.0	पतला सोडियम हाइड्रोक्साइड	13.0
		केंद्रित सोडियम हाइड्रोक्साइड	14

18. Alloys, रचनाएं और उनके उपयोग

मिश्र	रचनाएं	उपयोग
पीतल	Cu+ Zn के साथ	बर्तन बनाने में।
काँसा रंग	Cu+ Sn के साथ	सिक्के, घंटी और बर्तन बनाने में।
जर्मन रजत	Cu+ Zn + नी के साथ	बर्तन बनाने में।
Rolled गोल्ड	Cu + Al के साथ	सस्ते गहने बनाने में।
गन मेटल	Cu+ एसएन + Zn + Pb के साथ	बंदूकें, बैरल, गियर और बीयरिंग बनाने में।
डच धातु	Cu + Zn के साथ	कृत्रिम गहने बनाने में।
डेल्टा धातु	Cu+ Zn + Fe के साथ	एयरो प्लेन के ब्लेड बनाने में।
मुंज धातु	Cu+ Zn के साथ	सिक्के बनाने में।
मोनल धातु	Cu+ Ni के साथ	कंटेनर युक्त आधार के लिए।
गुलाब धातु	Bi + Pb + Sn	ऑटोमेटिक फ्यूज बनाने के लिए।
दुरलुमिन	Al + Cu + Mg + Mn	बर्तन बनाने के लिए।
मैग्नालियम	Al + Mg	एयरो प्लेन के फ्रेम के लिए।
मिलाप	Pb + Sn	टांका लगाने के लिए।
धातु टाइप	Sn + Pb + Sb	मुद्रण उद्योग में।
बेल मेटल	Cu + Sn के साथ	घंटी और मूर्तियों की कास्टिंग के लिए।
स्टेनलेस स्टील	Fe + Cr + Ni + C	बर्तन और सर्जिकल कटलरी बनाने के लिए।

निकेल स्टील	Fe + Ni	बिजली के तार बनाने के लिए, ऑटोमोबाइल पार्ट्स।
-------------	---------	---

To get more study material

Visit – www.examtechnique.in

This is Paid PDF provided by www.examtechnique.in, Our team is working hard in back end to provide quality PDF. If you not buy this paid PDF subscription plan, we kindly request you to buy pdf to avail this service.

Help Us to Grow & Provide Quality Service

The content provided here is kept authentic and error-free.

All the subjects will be covered chapter/ topic-wise.

All the content provided here will be useful to crack all sorts of govt. competitive exams.

Visit – www.examtechnique.in

Subscribe - <https://www.youtube.com/channel/UC7HEJ54ia2cU-rS20LHpHtg>

Join - <https://www.instagram.com/examtechnique/>

Join - <https://t.me/examtechnique>

Join - <https://twitter.com/TechniqueExam>

Join - <https://www.facebook.com/examtechnique>