- 414. सर्विस स्टेशनों पर मोटरकारों की. की जाने वाली 'प्रदूषण जाँच' द्वारा निम्नांकित में से किसकी जाँच व अनुमान किया जाता है ?
 - (A) सीसा व कार्बन कण
 - (B) नाइट्रोजन व सल्फर के ऑक्साइड
 - (C) कार्बन मोनोक्साइड
 - (D) कार्बन डाइऑक्साइड

Ans. (A) सर्विस स्टेशनों पर मोटरकारों की. की जानेवाली 'प्रदूषण जाँच में सीसा व कार्बन कण का अनुमान किया जाता है।

- 415. आदर्श गैस की ऊर्जा आधारित होती है-
 - (A) दाब पर
- (B) आयतन पर
- (C) तापमान पर (D) मोल की संख्या पर

Ans. (C) तापमान पर आदर्श गैस की ऊर्जा आधारित होती है।

- 416. दो गुब्बारों को हाइड्रोजन तथा हीलियम के समान ग्राम अणुओं से भरा जाता है। दोनों में एक ही आकार के छेद किये जाते हैं। सबसे पहले कौन-सा गब्बारा संकचित हो जायेगा ?
 - (A) हाइडोजन से भरा गुब्बारा संकचित नहीं होगा
 - (B) हाइड्रोजन से भरा गुब्बारा
 - (C) हीलियम से भरा गब्बारा
 - (D) दोनों एक ही समय पर संकचित होंगे
- Ans. (B) दो गुब्बारों को हाइड्रोजन तथा हीलियम के समान ग्राम अणुओं से भरा जाता है। दोनों में एक ही प्रकार के छेद किये जाते हैं तब ग्राह्मम के विसरण के नियम के अनुसार हाइडोजन से भरा गुब्बार पहले संकृचित होगा।
- 417. एक आवोगाद्रो संख्या का मान होगा:
 - (A) 6.022×10^{-23}
- (B) 6.023 × 1023
- (C) 6.022×10^{-19}
- (D) 6.022 × 10¹⁹

Ans. (B) एक एवोगाड्रो संख्या का मान $6.023 imes 10^{23}$ अणु या परमाणु होता है।

- 418. 1 मोल बराबर होता है-
 - (A) 6×10^{23}
- (B) 6 × 10¹⁰
- (C) 6×10^4
- (D) इनमें से कोई नहीं

Ans. (A) एक मोल 6.023×10^{23} अणु या परमाणु को कहा जाता

419. निम्नलिखित में से कौन-सा आरेख बायल नियम को प्रदर्शित करता







Ans. (A)

- 420. N.T.P पर 44.8 लीटर CO₂ में मोलों की संख्या है-
 - (A) 2
- (B) 6.022 × 10²³
- (C) 1
- (D) 3

Ans. (A) N.TP पर 44.8 लीटर CO₂ में मोलों की संख्या 2 है।

- NTP (Normal Tempereture Pressure) पर 22:4 ली॰ में CO₂ के मोलों की संख्या एक होती है।
- 421. N.T.P. पर किसी गैस के एक मोल का आयतन होता है-

 - (B) 10 × 10⁻⁵ लीटर (A) 63.5 effz (B) $10 \times 10^{-5} \text{ effz}$ (C) 22.4 effz (D) 30.5 effz

Ans. (C) NTP पर किसी गैस के एक मोल का आयतन 22.4 लीटर होता है।

- 422. एक गैस का रूद्धोध्य दबाव के दौरान उसका तापक्रम-
 - (A) शून्य हो जाता है (B) गिरता है
 - (C) स्थिर रहता है
- (D) बढता है

Ans. (D) एक गैस का रूद्धोध्य दबाव के दौरान उसका तापक्रम बढ़ता

- 423. कार्बन मोनोक्साइड की अभिक्रिया 300°C पर H₂ से कराने पर बनती
 - (A) एथेन
- (B) मेथेन
- (C) प्रोपेन
- (D) एथिलीन

Ans. (B) कार्बन मोनोक्साइड की अभिक्रिया 300°C पर H₂ से कराने पर मिथेन बनता है।

$$CO + 3H_2 \xrightarrow{300^{\circ}C} CH_4 + H_2O$$

- 424. विद्युत बल्ब में कौन-सी गैस प्रयुक्त होती है ?

 - (A) नाइट्रोजन (B) हाइड्रोजन

 - (C) ऑक्सीजन (D) अक्रिय गैस

Ans. (D) विद्युत बल्व में अक्रिय गैस-आर्गन भरा होता है।

- अर्गन प्रकृति में वायुमंडल में सबसे अधिक मात्रा में पाया जानेवाला अक्रिय गैस है। इसका खोज रैमजे (Ramsay) के द्वारा किया गया। , , , , भर कीठ
- 425. टयूब लाइट में मुख्य रूप से गैस भरी होती है-। हार
 - (A) आर्गन + मीधेन
 - (B) पारे की वाष्प + ऑगर्न
 - (C) हीलियम + पारे की वाष्प
 - (D) हीलियम + ऑर्गन

Ans. (B) टयूब लाइट में मुख्य रूप से पारे की वाष्प एवं ऑर्गन गैस भरी होती है।

- 426. गैस वेल्डन में सामान्यत: प्रयुक्त लौ है-
 - (A) उदासीन
- (B) ऑक्सीकारक
- (C) कार्ब्रक
- (D) ये सभी

Ans. (D) गैस बेल्डिंग में सामान्यत: प्रयुक्त लौ उदासीन ऑक्सीकारक एवं कार्बुरक होता है।

400	4-24-6-4
427.	कौन-सी गैस सिगरेट लाइटर से निकलती है ?
	(A) ब्यूटेन (B) मिथेन (C) प्रोपेन (D) रेडॉन
Ans.	(B) सिगरेट लाइटर से मिथेन गैस निकलती है।
428.	अक्रिय गैस परमाणुओं के सबसे बाहरी कक्ष में कितने इलेक्ट्रॉन होते हैं ?
	(A) चार (B) छ:
	(C) आउ (D) दो
Ans.	(C) अक्रिय गैस परमाणुओं के सबसे बाहरी कक्षा में 8 (आठ) इलेक्ट्रॉन होते हैं।
429.	निम्न में से कौन-सा अक्रिय गैस नहीं है ?
	(A) ब्रोमीन (B) नियॉन
	(C) ऑर्गन (D) क्रिप्टन
Ans	(A) ब्रोमिन अक्रिय गैस नहीं है। अक्रिय गैस है
· mio.	हीलियम, निमॉन, आर्गन, क्रिप्टन, जेनॉन (Xe)
	(He) (Ne) (Ar) (Kr)
E -5	तथा रेडॉन (Rn) है इनमें प्रथम पाँच वायुमंडल में पाये जाते हैं तथा
	रेडॉन रेडियो सक्रिय तत्व है। रेडॉन का उपयोग रेडियोथेरेपी के रूप
	में कैन्सर रोग के इलाज में होता है।
430.	निम्नलिखित में कौन-सी आदर्श गैस (Ideal Gas) नहीं है ?
	(A) रेडॉन (B) ऑर्गन
15,160	(C) सिलिकॉन (D) निऑन
Ans.	(C) सिलिकन आदर्श गैस (Ideal gas) नहीं है।
431.	वह गैस जो नोबल गैसे कहलाती है ?
	(A) हीलियम (B) ऑक्सीजन
	(C) नाइट्रोजन (D) हाइड्रोजन
Ans.	
	(A) हीलियम गैस नोबल गैस कहलाती है, यह हल्की गैस होने के
	(A) हीलियम गैस नोबल गैस कहलाती है यह हल्की गैस होने के कारण वायुयान के टायरों में भग्न होता है।
a jeji	(A) हीलियम गैस नोबल गैस कहलाती है यह हल्की गैस होने के कारण वायुयान के टायरों में भग होता है।
. 101	(A) हीलियम गैस नोबल गैस कहलाती है यह हल्की गैस होने के कारण वायुयान के टायरों में भग्न होता है। • मौसम संबंधी जानकारी प्राप्त करने के लिए बैलून में हीलियम
a jedi	(A) हीलियम गैस नोबल गैस कहलाती है यह हल्की गैस होने के कारण वायुयान के टायरों में भग होता है।
a with	(A) हीलियम गैस नोबल गैस कहलाती है यह हल्की गैस होने के कारण वायुवान के टायरों में भग होता है। • मौसम संबंधी जानकारी प्राप्त करने के लिए बैलून में हीलियम अध्या हाइड्रोजन परकर छोड़ा जाता है। • हीलियम और ऑक्सीजन के मिश्रण को गहरे समुद्र में गोताखोर कृत्रिम श्वास के लिए प्रयुक्त करते हैं।
a with	(A) हीलियम गैस नोबल गैस कहलाती है यह हल्की गैस होने के कारण वायुयान के टायरों में भरा होता है। • मौसम संबंधी जानकारी प्राप्त करने के लिए बैलून में हीलियम उटिशास अथवा हाइड्रोजन प्रकर छोड़ा जाता है। • हीलियम और ऑक्सीजन के मिश्रण को गहरे समुद्र में गोताखोर कृत्रिम श्वास के लिए प्रयुक्त करते हैं। निम्नलिखित में से कौन-सी गैस चूने के पानी को सफेद बनाती है-
a serie	(A) हीलियम गैस नोबल गैस कहलाती है यह हल्की गैस होने के कारण वायुयान के टायरों में भग्न होता है। • मौसम संबंधी जानकारी प्राप्त करने के लिए बैलून में हीलियम अध्यवा हाइड्रोजन परकर छोड़ा जाता है। • हीलियम और आक्सीजन के मिश्रण को गहरे समुद्र में गोताखोर कृत्रिम श्वास के लिए प्रयुक्त करते हैं। निम्निलिखित में से कौन-सी गैस चूने के पानी को सफेद बनाती है- (A) अमोनिया (B) CO
432.	(A) हीलियम गैस नोबल गैस कहलाती है यह हल्की गैस होने के कारण वायुयान के टायरों में भरा होता है। • मौसम संबंधी जानकारी प्राप्त करने के लिए बैलून में हीलियम उटाहर अथवा हाइड्रोजन परकर छोड़ा जाता है। • हीलियम और आक्सीजन के मिश्रण को गहरे समुद्र में गोताखोर कृत्रिम श्वास के लिए प्रयुक्त करते हैं। निम्निलिखित में से कौन-सी गैस चूने के पानी को सफेद बनाती है-(A) अमोनिया (B) CO (C) CO2 (D) क्लोरिन
132.	(A) हीलियम गैस नोबल गैस कहलाती है यह हल्की गैस होने के कारण वायुयान के टायरों में भरा होता है। • मौसम संबंधी जानकारी प्राप्त करने के लिए बैलून में हीलियम अथवा हाइड्रोजन परकर छोड़ा जाता है। • हीलियम और ऑक्सीजन के मिश्रण को गहरे समुद्र में गोताखोर कृत्रिम श्वास के लिए प्रयुक्त करते हैं। निम्निलिखित में से कौन-सी गैस चूने के पानी को सफेद बनाती है-(A) अमोनिया (B) CO (C) CO2 (D) क्लोरिन
432. Ans.	(A) हीलियम गैस नोबल गैस कहलाती है यह हल्की गैस होने के कारण वायुयान के टायरों में भग्न होता है। • मौसम संबंधी जानकारी प्राप्त करने के लिए बैलून में हीलियम अथवा हाइड्रोजन भरकर छोड़ा जाता है। • हीलियम और आक्सीजन के मिश्रण को गहरे समुद्र में गोताखोर कृत्रिम श्वास के लिए प्रयुक्त करते हैं। निम्निलिखित में से कौन-सी गैस चूने के पानी को सफेद बनाती है-(A) अमोनिया (B) CO (C) CO2 (D) क्लोरिन (C) CO2 (कार्बन डाइऑक्साइड) गैस चूने के पानी को सफेद बनाती है।
432. Ans.	(A) हीलियम गैस नोबल गैस कहलाती है यह हल्की गैस होने के कारण वायुयान के टायरों में भग्न होता है। • मौसम संबंधी जानकारी प्राप्त करने के लिए बैलून में हीलियम अध्या हाइड्रोजन परकर छोड़ा जाता है। • हीलियम और आक्सीजन के मिश्रण को गहरे समुद्र में गोताखोर कृत्रिम श्वास के लिए प्रयुक्त करते हैं। निम्निलिखित में से कौन-सी गैस चूने के पानी को सफेद बनाती है-(A) अमोनिया (B) CO (C) CO2 (D) क्लोरिन (C) CO2 (कार्बन डाइऑक्साइड) गैस चूने के पानी को सफेद बनाती है। निम्निलिखित को उनके रासायनिक सूत्र सही जोड़ियाँ बनाइए-
432. Ans.	(A) हीलियम गैस नोबल गैस कहलाती है यह हल्की गैस होने के कारण वायुवान के टायरों में भग्न होता है। • मौसम संबंधी जानकारी प्राप्त करने के लिए बैलून में हीलियम अध्या हाइड्रोजन परकर छोड़ा जाता है। • हीलियम और ऑक्सीजन के मिश्रण को गहरे समुद्र में गोताखोर कृत्रिम श्वास के लिए प्रयुक्त करते हैं। निम्निलिखित में से कौन-सी गैस चूने के पानी को सफेद बनाती है-(A) अमोनिया (B) CO (C) CO ₂ (D) क्लोरिन (C) CO ₂ (कार्बन डाइऑक्साइड) गैस चूने के पानी को सफेद बनाती है। निम्निलिखित को उनके रासायनिक सूत्र सही जोड़ियाँ बनाइए-सूची-॥
432. Ans.	(A) हीलियम गैस नोबल गैस कहलाती है यह हल्की गैस होने के कारण वायुयान के टायरों में भग्न होता है। • मौसम संबंधी जानकारी प्राप्त करने के लिए बैलून में हीलियम अथवा हाइड्रोजन परकर छोड़ा जाता है। • हीलियम और आक्सीजन के मिश्रण को गहरे समुद्र में गोताखोर कृत्रिम श्वास के लिए प्रयुक्त करते हैं। निम्निलिखित में से कौन-सी गैस चूने के पानी को सफेद बनाती है-(A) अमोनिया (B) CO (C) CO2 (D) क्लोरिन (C) CO2 (कार्बन डाइऑक्साइड) गैस चूने के पानी को सफेद बनाती है। निम्निलिखित को उनके रासायनिक सूत्र सही जोड़ियाँ बनाइए-सूची-॥ A. प्राकृतिक गैस 1. CO2
432. Ans.	(A) हीलियम गैस नोबल गैस कहलाती है यह हल्की गैस होने के कारण वायुयान के टायरों में भग्न होता है। • मौसम संबंधी जानकारी प्राप्त करने के लिए बैलून में हीलियम अध्या हाइड्रोजन परकर छोड़ा जाता है। • हीलियम और आक्सीजन के मिश्रण को गहरे समुद्र में गोताखोर कृत्रिम श्वास के लिए प्रयुक्त करते हैं। निम्निलिखित में से कौन-सी गैस चूने के पानी को सफेद बनाती है-(A) अमोनिया (B) CO (C) CO2 (D) क्लोरिन (C) CO2 (कार्बन डाइऑक्साइड) गैस चूने के पानी को सफेद बनाती है। निम्निलिखित को उनके रासायनिक सूत्र सही जोड़ियाँ बनाइए-सूची-॥ A. प्राकृतिक गैस 1. CO2 B. हास्य गैस 2. N2O
432. Ans.	(A) हीलियम गैस नोबल गैस कहलाती है यह हल्की गैस होने के कारण वायुयान के टायरों में भग्न होता है। • मौसम संबंधी जानकारी प्राप्त करने के लिए बैलून में हीलियम अथवा हाइड्रोजन परकर छोड़ा जाता है। • हीलियम और आक्सीजन के मिश्रण को गहरे समुद्र में गोताखोर कृत्रिम श्वास के लिए प्रयुक्त करते हैं। निम्निलिखित में से कौन-सी गैस चूने के पानी को सफेद बनाती है-(A) अमोनिया (B) CO (C) CO2 (D) क्लोरिन (C) CO2 (कार्बन डाइऑक्साइड) गैस चूने के पानी को सफेद बनाती है। निम्निलिखित को उनके रासायनिक सूत्र सही जोड़ियाँ बनाइए-सूची-॥ A. प्राकृतिक गैस 1. CO2

कूट : A	В	C	D
(Å) 1	2	4	3
(B) 1	3	4	2
(C) 4	2	1	3
(D) 2	3	4	1

Ans.	(C)	प्राकृतिक गैस-CH ₄ (मिथेन)	
		हास्य गैस-N ₂ O (नाइट्रस ऑक्साइड)	
		शुष्क बर्फ-CO ₂ (कार्बन डाइऑक्साइड)	
		अमोनिया-NH ₃	

434. जब एक हवा भरा हुआ टायर फटता है. तब निकलने वाली हवा-

(B) तापमान समान बना रहेगा (A) गर्म हो जाएगी (C) इसमें से कोई नहीं (D) ठंडी हो जाएगी

Ans. (D) जब एक हवा भरा हुआ टायर फटता है तब निकलने वाली हवा ठंडी हो जाएगी।

435. निम्नलिखित में से कौन-सी गैस ग्रीन हाउस प्रभाव के लिए विशेषकर जिम्मेवार है ?

(A) सल्फर डाइऑक्साइड (B) कार्बन मोनो ऑक्साइड

(C) हाइडोजन सल्फाइड (D) कार्बन डाइऑक्साइड

Ans (D) CO2 (कार्बन डाइऑक्साइड) गैस ग्रीन हाउस प्रभाव के लिए विशेषकर जिम्मेवार है।

436. किसके जलने से कार्बन डाइऑक्साइड गैस निकलती है ?

(A) सल्फर

(B) मैग्नीशियम

(C) हीरा

(D) चाँदी

Ans. (C) हीरा के जलने से कार्बन डाइऑक्साइड गैस निकलती है।

437. किसी गैस की निश्चित द्रव्यमान का 273·15K परम ताप पर आयतन 25 मिली है, यदि दाब स्थिर रखा जाए तो परम ताप पर उसी गैस के द्रव्यमान का आयतन होगा-

(A) 100 मिली

(B) 50 ftell

(C) 75 Ftell

(D) 200 Ftell

Ans. (B) किसी गैस की निश्चित द्रव्यमान का 273.15 K or -273.15° परमताप पर आयतन 25 मिली है यदि दाब स्थिर रखा जाए तो परम ताप पर उसी गैस के द्रव्यमान का आयतन 50 मिली होगा।

438. ग्रीन हाउस प्रभाव में पृथ्वी के वातावरण का गर्म होना, किसके कारण से होता है ?

(A) इन्फ्रारेड-किरणें (B) अल्ट्रावायलेट-रे

(C) एक्स-रे

(D) कॉस्मिक तरंगे

Ans. (A) ग्रीन हाउस प्रभाव में पृथ्वी के वातावरण का गर्म होना इम्फ्रारेड-किरणें के कारण होता है।

439. अश्र गैस का रासायनिक नाम है ?

(A) बैजोफीनोन

(B) क्लोरोएसिटोफिनोन

(C) ब्रोमोकएसीटोफीनोन

(D) एसीटोफीनोन

Ans. (B) क्लोरोएसिटोफिनोन अश्रु गैस का रासायनिक नाम है।

- 440. निम्न में से एक परमाणविक गैस है-
 - (A) हाइडोजन
- (B) नाइटोजन
- (C) क्लोरीन
- (D) हीलियम
- Ans. (D) एक परमाणविक गैस हीलियम है।
 - सभी नोबल गैस एक परमाण्विक गैस के उदाहरण हैं।
- 441. निम्नलिखित में से किसका विस्तृत रूप से बेहोश करने में प्रयोग होता
 - (A) मीथेन
- (B) अमोनिया
- (C) क्लोरीन
- (D) क्लोरोफार्म
- Ans. (D) क्लोरोफार्म विस्तृत रूप से बेहोश करने में प्रयोग होता है।
- 442. निम्न में से किस गैस का उपयोग बैक्टीरिया को मारने में किया जाता 2 7
 - (A) क्लोरीन
- (B) नाइटोजन
- (C) कार्बन डाईऑक्साइड (D) इनमें से कोई नहीं
- Ans. (A) क्लोरीन गैस का उपयोग बैक्टीरिया को मारने में किया जाता
- 443. चिमनी से निकलने वाले धएँ में उपस्थित राख की मात्रा को कम करते
 - (A) विद्यतीय अवक्षेपण द्वारा
 - (B) धुएं को चलनी से गुजार कर
 - (C) धएं को जल से गुजार कर
 - (D) रासायनिक पदार्थों द्वारा
- Ans. (A) विद्युतीय अवक्षेपण द्वारा चिमनी से निकलने वाले धुएँ में उपस्थित राख की मात्रा को कम करते हैं।
- 444. सभी अम्लों में सबसे अधिक समान तत्व है
 - (A) हाइड्रोजन
- (B) क्लोरीन
- (C) ऑक्सीकरण
- (D) गंधक
- Ans. (A) हाइड्रोजन सभी अम्लों में सबसे अधिक पाये जाने वाला तत्व
- 445. एक आदर्श गैस की तुलना में अति उच्च दाब पर एक वास्तविक गैस घेरती है-
 - (A) समान आयतन
- (B) कम आयतन
- (C) अधिक आयतन
- (D) इनमें से कोई नहीं
- Ans. (B) एक आदर्श गैस की तुलना में अति उच्च दाब पर एक वास्तविक गैस कम आयतन घेरती है।
- 446. सामान्य गैस समीकरण है-
 - (A) PV = mRT
 - (B) $PV = \eta RT$
 - (C) PV = (pow) n = C
 - (D) PV = RT
- Ans. (B) सामान्य गैस समीकरण

PV = nRT हो

R का मान = 8.31 जूल / मोल केल्विन होता है।

- 447. 'कोल गैस' किसे कहते हैं ?
 - (A) $H_2 + CH_4 + CO$
 - (B) $H_2 + CH_4 + CO_2$
 - (C) $H_2 + N_2 + CH_4 + CO_2$
 - (D) $H_2 + N_2 + CH_4 + CH_2CHO$
- Ans. (A) कोल गैस H2 + CH1 + CO को कहते हैं।
- 448. वाय की संघटक गैसें सामान्यतया होती हैं-
 - (A) नाइटोजन और ऑक्सीजन
 - (B) केवल नाइटोजन
 - (C) केवल ऑक्सीजन
 - (D) केवल कार्बन मोनोक्साइड
- Ans. (A) नाइट्रोजन और ऑक्सोजन वायु की संघटक गैसें सामान्यतया होती है।
- 449. निम्नलिखित में से कौन-सी गैस फलों को कृत्रिम रूप से पकाने में प्रयोग की जाती है ?
 - (A) एसिटीलीन
- (B) इथलीन
- (C) मिथेन
- (D) इथेन
- Ans. (B) एसिटीलीन गैस फलों को कत्रिम रूप से फलों को पकाने में प्रसोग की जाती है।
- 450. अपन वर्षा मुख्यतया किस गैस के कारण होती है?
 - (A) N_2
- (B) CO₂ (D) CO
- (C) SO2 Ans. (C) SO2 के कारण अम्ल वर्षा होती है।
- 451. आग बुझाने वाली गैस है-
 - (A) निओन
- (B) नाइट्रोजन
- (C) कार्बन डाइऑक्साइड (D) कार्बन मोनोऑक्साइड
- Ans. (C) आग बुझाने वाली गैस कार्बन डायऑक्साइड है।
- 452. लाल तप्त कोक पर भाप प्रवाहित करने से प्राप्त होता है-
 - (A) जल गैस
- (B) हाइडोजन
- (C) नाइटोजन
- (D) कार्बन डाइऑक्साइड
- Ans. (A) लाल तप्त कोक पर भाप प्रवाहित करने से जल गैस प्राप्त होता है। यह हाइड्रोजन तथा कार्बन मोनोऑक्साइड का मिश्रण होता है।

$$C + H_2O \rightarrow CO + H_2$$

water gas

- 453. 'गुब्बारे' में कौन-सी गैस भरी जाती है ?
- (A) हाइड्रोजन (B) आर्गन गैस
 - (C) हीलियम
- (D) ऑक्सीजन
- Ans. (C) गुब्बारे में हीलियम गैस भरी जाती है।
- 454. निम्नलिखित में से कौन नाइट्रोजन चक्र में भाग नहीं लेता है ?
 - (A) जीवाण्
- (B) CO₂
- (C) HNO₃
- (D) NH₃
- Ans. (B) नाइट्रोजन चक्र में CO2 भाग नहीं होता है।

Mark Address T		dan care		
455.	गैस	टरबाइन	आधारित	B -

- (A) कार्नो चक्र पर
- (B) रैनकाइन चक्र पर
- (C) ब्रेटांन चक्र पर
- (D) किरचॉफ चक्र पर

Ans. (C) गैस टरबाइन ब्रेटॉन चक्र पर आधारित होता है।

- 456. कमरे के तापमान पर निम्नलिखित में कौन गैस नहीं है ?
 - (A) हाइड्रोजन
- (B) आयोडिन
- (C) फ्लोरिन
- (D) हीलियम
- Ans. (B) कमरे के तापमान पर आयोडीन गैस नहीं है यह ठोस होता है।
 - आयोडीन और इथाइल ऐल्कोहॉल का मिश्रण टिंचर आयोडीन कहलाता है। समुद्री पौधों एवं जीवों में आयोडीन पाया जाता है। लैमिनेरिया (शैवाल) (Laminaria) किस्म के समुद्री घासों में आयोडीन प्रचुर मात्रा में पाया जाता है। इसे केल्प (Kelp) कहते हैं।
- 457. एक कृत्रिम उपग्रह में विद्युत ऊर्जा का स्रोत क्या है?
 - (A) नाभिकीय रिऐक्टर
- (B) डायनमो
- (C) थर्मोपाइल
- (D) सौर सेल
- Ans. (D) एक कृत्रिम उपग्रह में विद्युत ऊर्जा का स्रोत सौर सेल होता है।
- 458. जल की अस्थायी कठोरता का क्या कारण है ?
 - (A) कैल्सियम सल्फंट
- (B) कैल्सियम बाइकाबोंनेट
- (C) मैग्नीशियम सल्फेट
- (D) कैल्शियम क्लोराइड
- Ans. (B) जल की अस्थायी कठोरता कैल्सियम बाइकाबोंनेट के कारण होता है। CaHCO3 के अलावे MgHCO3 (मैग्नेशियम बाइकाबोंनेट) के कारण भी जल की अस्थायी कठोरता होता है। जल की उबालकर एवं जल में चूना जल मिलाकर अस्थायी कठोरता दूर की जाती है।
 - स्थायी कठोरता जल में कैल्शियम या मैग्नेशियम के क्लोग्रइड या सल्फेट (MgCl₂ . CaCl₂ . MgSO₄, CaSO₄) के कारण स्थायी कठोरता होती है इसे आसवन विधि द्वारा (Distilation Method) द्वारा दूर किया जाता है।
 - सोडियम कार्बोनेट अस्थायी एवं स्थायी कठोरता (Na₂CO₃)
 दोनों को दूर करता है।
 - जल का शुद्धिकरण परमैग्नेट (KMnO₄) क्लोरीन (CI) या फिटकरी द्वारा किया जाता है।
- 459. जल की संशुद्धि में कौन-सा रसायन प्रयुक्त होता है ?
 - (A) पोटेशियम सल्फेट
- (B) पोटेशियम परमैग्नेट
- (C) सल्प्यूरिक अम्ल
- (D) नाइट्रिक अम्ल
- Ans. (B) जल की संशुद्धि पोटैशियम परमैग्नेट (KMnO₄) रसायन प्रयुक्त होता है।
- 460. पानी की अस्थायी कठोरता को किसका प्रयोग करके दूर किया जा सकता है ?
 - (A) Ca(OH)₂
- (B) CaCO₃
- (C) HCI
- (D) CaCl₂

Ans. (A) Ca(OH)2 के द्वारा अस्थायी कठोरता को दूर किया जाता है।

- 461. निम्नलिखित में से कौन-सा एक तत्व नहीं है ?
 - (A) ऑक्सीजन
- (B) क्लोरीन
- (C) सिलिकॉन
- (D) संगमरमर

Ans. (D) संगमरमर तत्व नहीं है।

- **462.** भारी जल है-
 - (A) समुद्र का जल (H₂O + लवण)
 - (B) H_2O_2
 - (C) D₂O
 - (D) इनमें से कोई नहीं
- Ans. (C) भारी जल D2O है इसका अणु भार 20 होता है।
- 463. स्टील या आयरन वस्तुओं के ऊपर जिंक की पतली परत को कहते हैं-
 - (A) होट डीपिंग
- (B) टीनिंग
- (C) गैल्वनाइजिंग 4
- (D) इलेक्ट्रोप्लेटिंग
- Ans. (C) स्टील या आयरन वस्तुओं के ऊपर जिंक की पतली परत को गैल्वनाइज़िंग (Galvanisation) कहते हैं।
- 464. सौडियम कार्बोनेट के निमार्ण के लिए सॉल्वे प्रक्रिया में प्रयोग में लाई जाने बाली कच्ची सामग्री में शामिल होते हैं-
 - सोडियम क्लोराइड, लाइमस्टोन और कार्बन डाइऑक्साइड
 - (B) सोडियम क्लोराइड तथा कार्बन डाइऑक्साइड
 - (C) अमोनिया तथा कार्बन डाइऑक्साइड
 - (D) सोडियम क्लोराइड, लाइमस्टोम और अमोनिया
- Ans. (C) सोडियम कार्बोनेट के निर्माण के लिए साल्वे प्रक्रिया में प्रयोग से लाई जाने वाली कच्ची सामग्री में अमोनिया तथा कार्बन डाइऑक्साइड शामिल होते हैं।
- 465. हिंड्डयों और दाँतों का मुख्य संघटक क्या है ?
 - (A) कैल्सियम बाइकार्बोनेट (B) कैल्सियम मैग्नीशियम
 - (C) कैल्सियम नाइट्रेट
- (D) कैल्सियम फॉस्फेट
- Ans. (D) कैल्सियम फॉस्फेट हड्डियों और दाँतों का मुख्य संघटक है।
- 466. कार्बन मोनोक्साइड की अभिक्रिया 300°C पर H₂ से कराने पर बनती है-
 - (A) एथेन
- (B) मीथेन
- (C) प्रोपेन
- (D) एथिलीन
- Ans. (B) कार्बन मोनोक्साइंड की अभिक्रिया 300°C पर H₂ से कराने पर मिथेन बनती है।
- 467. दूध उदाहरण है:
 - (A) निलम्बन का
- (B) जेल का
- (C) इमल्सन (पायस) का (D) फोन का
- Ans. (C) दूध इमल्सन (पायस) का उदाहरण है।
- 468. अम्ल वर्षा मुख्यतया किस गैस के कारण होती है?
 - (A) N₂
- (B) CO₂
- (C) SO₂
- (D) CO
- Ans. (C) SO₂ के कारण अम्ल वर्षा होता है।

- 469. पानी और 'चॉक' (खडिया) के मिश्रण को पथक किया जा सकता है-
 - (A) अवसादन दारा
- (B) वाष्पन द्वारा
- (C) आसवन द्वारा
- (D) निस्यन्दन द्वारा
- Ans. (A) पानी और चॉक (खडिया) के मिश्रण को अवसादन द्वारा पथक किया जाता है।
- 470. प्लास्टर ऑफ पेरिस हैं-
 - (A) CaSO₄.5H₂O
- (B) CaSO₄.2H₂O
- (C) CaSO₄.1/2H₂O (D) CaSO₄.MgO
- Ans. (C) प्लास्टर ऑफ पेरिस CaSO₄.1/2 H₂O है।
 - जिप्सम (CaSO₄, 2H₂O) को 120°C पर गर्म करने पर Plaster of Paris बनता है।
- 471. एक श्वेत रासायनिक यौगिक इसको (पदार्थ) पानी की पर्याप्त मात्रा मिलाने पर सख्त हो जाता है। यह शल्य चिकित्सा एवं दृटी हडिडयों को जोड़ने में उपयोगी है। यह पदार्थ है ?

 - (A) प्लास्टर ऑफ पेरिस (B) स्लेक्ड लाइम
 - (C) ब्लीचिंग पाउडर
- (D) च्ना
- Ans. (A) एक श्वेत रासायनिक यौगिक इसको (पदार्थ) पानी की पर्याप्त मात्रा मिलने पर सख्त हो जाता है यह शल्य चिकित्सा एवं टरी हडिडयों को जोड़ने में उपयोगी है यह पदार्थ प्लास्टर ऑफ पेरिस है।
- 472. 'एक्वा रेजिया' किसका मिश्रण है ?
 - (A) HCl और HoSOa
 - (B) H₂SO₄ और HNO₃
 - (C) HCl, HNO3 और H2SO4
 - (D) कोई नहीं
- Ans. (D) एक्वा रेजिया (अम्लराज) में 3 भाग HCl एवं एक भाग HNO3 होता है। इसे अम्लराज भी कहते हैं।
- 473. बेंकिंग (खाना बनाने में प्रयुक्त) सोडा का ग्रासायनिक सूत्र है-
 - (A) NH₄CO₂
- (B) NaHCO2
- (C) Na₂CO₃
- (D) (NH₄)₂CO₃
- Ans. (B) बेकिंग (खाना बनाने के प्रयुक्त) सोडा का रासायनिक सूत्र NaHCO3 है।
- 474. एक तत्व $XCl_3 X_2O_5$ और Ca_3X_2 सूत्र वाले यौगिक बनाता है, लेकिन xCl5 नहीं बनाता है निम्नलिखित से कौन-सा तत्व x हो सकता 青?
 - (A) B
- (B) Al
- (C) N
- (D) P
- Ans. (C) एक तत्व XCl₃, X₂O₅ और Ca₃ \times 2 सूत्र वाले यौगिक बनाता है, लेकिन XC/5 नहीं बनाता है वह तत्व Al है।
- 475. शुष्क बर्फ कहते हैं-
 - (A) कार्बन मोनो ऑक्साइड (B) ठोस कार्बन डाइऑक्साइड
- (D) हरा कसीस
- Ans. (B) ठोस कार्बन डाइऑक्साइड को शुष्क वर्फ कहते हैं।

- 476. दियासलाई के विनिर्माण में प्रयक्त मुलतत्व होता है-
 - (A) फॉस्फोरम
- (B) मैग्नीशियम
- (C) सिलिकॉन
- (D) सल्फर

Ans. (A) दियासलाई के विनिर्माण में प्रयुक्त मुलतत्व फॉस्फोरस होता है।

- 477. मैग्नीशियम बाइकाबॉनेट का सत्र क्या है ?
 - (A) MgHCO₂
- (B) MgCO₂
- (C) Mn(HCO₃)₂
- (D) Mg(HCO₂)₂

Ans. (A) मैग्नीशियम बाईकाबोंनेट का सूत्र MaHCO2 है।

478. इनमें से कौन सही है ?

(A)
$$pH = \log \frac{1}{[H^+][OH^-]}$$

- (B) $pH = \log [H^+]$
- (C) $pH = -\log [H^+][OH^-]$
- (D) $pH = -\log[H^+]$

Ans. (D) इनमें से PH = -log (H+) सही है।

- 479 कर्जा का अ-परम्परागत स्रोत है
 - (A) कोयला
- (B) यूरेनियम
- (C) पेट्रोलियम
- (D) सौर

Ans. (D) ऊर्जा का अ-परम्परागत स्रोत सौर (सूर्य) है।

- 480. ग्लोबल वार्मिंग की स्थिति वातावरण में किस गैस की गहनता से पैदा होती है ?
 - (A) ऑक्सीजन
- (B) कार्बनडाइऑक्साइड
- (C) हाइडोजन
- (D) नाइट्रोजन

Ans. (C) ग्लोबल वार्मिंग की स्थिति वातावरण में कार्बन डाइऑक्साइड गैस की गहनता के कारण पैदा होती है।

- 481. किस अम्ल का उपयोग सीसा संचायक बैटरी में किया जाता है ?
 - (A) सल्फ्युरिक अम्ल
- (B) हाइड्रोक्लोरिक
- (C) नाइट्रिक अम्ल
- (D) एसीटिक अम्ल

Ans. (A) सल्फ्यूरिक अम्ल (H2SO4) का उपयोग सीसा संचायक बैटरी में किया जाता है।

- 482. कैल्शियम कार्बाइड पर जल डालने से बनता है-
 - (A) इथीलीन
- (B) मिथेन
- (C) ऐसीटीलीन
- (D) इथेन

Ans. (C) कैल्शियम कार्बाइड पर जल डालने से ऐसीटीलीन गैस बनता

$$CaC_2 + H_2O \rightarrow C_2H_2 + CaO$$

Acetelene gas

- 483. सोडा वाटर क्या है ?
 - (A) एक निलम्बन
- (B) एक परिक्षेपण
- (C) एक कोलॉइड
- (D) एक विलयन

Ans. (C) सोडा वाटर एक कोलॉइड है।

ऐसा घोल जिसमें परिक्षेपित कणों का आकार 10-5 cm से 10^{-7} sin $\frac{1}{6}$ $\frac{1}{10}$ sin $\frac{1}{6}$ $\frac{1}{10}$ Ex. रक्त स्याही गोद, दध इसमें विलेय के कणों को नग्न

आँखों से नहीं देखा जा सकता है।

484. ऐलिमिनियम ऑक्साइड होता है

(A) क्षारीय ऑक्साइड

(B) उदासीन ऑक्साइड

(C) उभयधर्मी अम्ल

(D) अम्ल ऑक्साइड

Ans. (B) ऐल्मिनियम ऑक्साइड उदासीन ऑक्साइड है।

एलमिनियम आक्साइड का गुण क्षारीय एवं अम्लीय दोनों है इसलिए इसे उभयधर्मी (Amphoteris) पदार्थ कहा जाता है।

485. निम्नांकित में से कौन-सा क्षारीय ऑक्साइड है ?

(A) NeO₅

(B) Na₂O

(C) CO2

(D) SO₃

Ans. (B) Na2O एक क्षारीय ऑक्साइड है।

486. सल्फ्यरिक अम्ल का ऐनहाइडाइड है-

(A) SO

(B) SO₃

(C) SO₂

(D) H₂S

Ans. (C) SO2 सल्फ्यूरिक अम्ल का ऐनहाइडाइड है।

487. अम्ल वर्षा किनके पर्यावरण-प्रदर्षण से बनती है?

(A) कार्बन डाइऑक्साइड व नाइटोजन

(B) कार्बन मोनोऑक्साइड व कार्बन

(C) ओजोन व कार्बन डाइऑक्साइड

(D) नाइटस ऑक्साइड व सल्फर डाइऑक्साइड

Ans. (D) नाइट्स ऑक्साइड एवं सल्फर डाइऑक्साइड के प्रदूषण के कारण अम्ल वर्षा होता है।

488. किसी धात का किसी रसायन तथा ऑक्सीजन के संपर्क में आने पर उसमें जंग लगने की प्रक्रिया क्या कहलाती है ?

(A) ऑक्सीडेसन

(B) कोरोजन

(C) परत निर्माण . (D) पास्चुराइजेसन

Ans. (A) लोहे में जंग लगना Oxydation (ऑक्सीकरण) की क्रिया

जंग का सूत्र (Fe₂O₃ × H₂O) (× अणुओं की संख्या)

लोहे में जंग लगने से इसका वजन बढ जाता है।

489. जल की कठोरता किसके कारण होती है ?

(A) Ca(OH)₂

(B) Ca(HCO₃)₂

(C) Mg(OH)₂

(D) NaOH

Ans. (B) जल की कठोरता Ca(HCO3)2 के कारण होता है। (कैल्सियम वाइकार्बोनेट)

490. तेलों एवं वसाओं का क्षारीय जल-अपघटन देता है, साबुन एवं-

(A) ग्लिसरॉल

(B) एथेनॉल

(C) ग्लाइकॉल

(D) एथेनॉइक अम्ल

Ans. (A) तेलों एवं वसाओं का क्षारीय जल-अपघटन साबुन एवं गिल्सरॉल देता है।

491. जब किसी जल की कठोरता ठबालने से दर हो जाए. तो कठोरता की प्रकृति कहलाती है-

(A) स्थायी

(B) अस्थायी

(C) धात्विक

(D) अधात्विक

Ans. (B) जब किसी जल की कठोरता उवालने से दर हो जाए तो वह अस्थायी कठोरता की प्रकृति कहलाती है।

492. वह जल जो साबन के साथ रगडने पर शीघता से एवं अधिक झाग देता है, कहलाता है-

(A) कठोर जल

(B) मुद्द जल

(C) भारी जल

(D) समद्री जल

Ans. (B) मुद्र जल वह जल है, जो साबुन के साथ रगड़ने पर शीघ्रता से एवं अधिक झाग देता है।

493. CH3OH किसका रासायिनक सूत्र है ?

(A) ऐल्कोहल

(B) मेथिल ऐल्कोहल

(C) प्रोपिल ऐल्कोहल

(D) ब्यटिल ऐल्कोहल

Ans. (B) CH2OH मेथिल एल्कोहल (मेथनाल) का रासायनिक सूत्र होता है।

494. आवर्त सारणी में निम्न में से किसकी शुन्य इलेक्ट्रॉन बंधुता (एफिनिटी)

(A) रेडियम

(B) ऑक्सीजन

(C) नाइट्रोजन

(D) रेडॉन

Ans. (D) आवर्त सारणी में रेडॉन की शून्य इलेक्ट्रॉन बंधुता है।

495. आवर्त सारणी में सबसे हल्का तत्व है-

(A) लीथियम

(B) प्लेटिनम

(C) मैग्नीशियम

(D) एल्युमिनियम

Ans. (A) आवर्त सारणी में सबसे हल्का तत्व लीथियम है। इसका उपयोग मोबाइल की बैटरी में होता है।

496. युरिया है

(A) सोडियम उर्वरक

(B) फॉस्फोरस उर्वरक

(C) पोटैशियम उर्वरक

(D) नाइट्रोजन उर्वरक

Ans. (D) यूरिया नाइट्रोजन उर्वरक है।

497. निम्नलिखित में से कौन-सा लवण पानी में घुलनशील नहीं है ?

(A) K_2CO_3

(B) BaCO₃

(C) CaCl₂

(D) NaSO₄

Ans. 19 BaCO3 लवण पानी में घुलनशील नहीं होता है।

५५%, श्वेत फोस्फारस रखा जाता है-

(A) पानी

(B) अमोनिया

(C) एल्कोहॉल

(D) करोसीन

Ans. (A) श्वेत फॉस्फोरस को पानी में रखा जाता है क्योंकि यह जल में अघुलनशील होता है हवा में यह स्वत: जल जाता है।

सोडियम को केरोसीन के तेल में डुबा कर रखा जाता है।

400	निम्नलिखित												
477.	निम्नालाखत	म	आयरन	पा	जंग	लगने	क्रे	कौन	यो	कारण	就	2	

- 1. ऑक्सीरेशन
- 2 रिडक्पान
- 3. ऑक्सीजन के साथ ग्रसायनिक क्रिया
- COo के साथ रासायनिक किया
- (A) 1 और 2
- (B) 2 और 3
- (C) 3 और 4
- (D) 1 और 3

Ans. (D) आयरन पर जंग Oxudation एवं ऑक्सीजन के साथ रासायनिक अभिक्रिया के कारण होता है।

- 500. टिकिया या कैप्सुल वाली दवाई की शीशियों में सिलिका जेल का एक छोटा पाउच रखा जाता है
 - (A) नमी को सोखने के लिए
 - (R) गैसों का अवशोषण करने के लिए
 - (C) शीशी को गरम रखने के लिए
 - (D) बैक्टीरिया को मारने के लिए

Ans. (A) टिकिया या कैप्सल वाली दवाई की शीशियों में सिलिका जेल का एक छोटा पाउच रखा जाता है नमी को सोखने के लिए।

- 501. निम्न में से कौन-सा अलौह धात नहीं है ?
 - (A) कोबाल्ट
- (B) निकेल
- (C) एल्यमिनियम
- (D) लोहा

Ans. (D) लोहा अलौह धातु है।

- 502. धात्एं निम्नलिखित प्रक्रिया द्वारा गर्म होती है-
 - (A) चालन
- (B) संवहन
- (C) विकिरण
- (D) विकिरण और संवहन
- Ans. (A) धात्एँ चालन (Conduction) प्रक्रिया द्वारा गर्म होता है। चालन-माध्यम के प्रत्येक कण अपने अगले कण को उष्मा
 - स्थानांतरित करते हैं। ठोस एवं पारा के उष्मा का संचालन इस विधि से होता है।
 - संवहन (Convection)-इस विधि में तरल के कण गरम भाग से उष्मा को लेकर स्वयं हल्के होकर ऊपर तथा उपर वाला ठंडा भाग नीचे आ जाता है। द्रव एवं गैस में संवहन इस विधि द्वारा होता है।
 - विकिरण (Radiation) इस विधि में उष्मा बिना माध्यम को गर्म किए प्रकाश की चाल से सीधी रेखा में संचारित होती है। सूर्य से पृथ्वी पर उष्पा का आना, बादलों वाली रात, स्वच्छ आकाश वाली रात की अपेक्षा गरम होती है।
- 503. जंग (रस्ट) का उदाहरण है-
 - (A) यौगिक का (B) मिश्रण का
 - (C) मिश्रधात का
- (D) तत्व का
- Ans. (A) जंग (Rust) यौगिक का उदाहरण है।
 - यौगिक वह शुद्ध पदार्थ है जो दो या दो से अधिक तत्वों के भार के तिचार से एक निश्चित अनुपात में रासायनिक संयोग के फलस्वरूप बनता है।
- 504. वात्या भट्टी का प्रयोग होता है निम्नलिखित के लिए-
 - (A) अपचयन
- (B) पॉलीमरीकरण
- (C) संघनन
- (D) ऑक्सीकरण

Ans. (A) वात्य भट्टी का प्रयोग अपचयन (Reduction) होता है।

- 505. जय एक लोहं के कील में जंग लग जाती है, तो लौह ऑक्साइड का निर्माण होता है।
 - (A) भार में कमी के साध
 - (B) भार में बिना किसी परिवर्तन के
 - (C) रंग में बिना परिवर्तन के
 - (D) भार में बढ़ोत्तरी के साथ
- Ans. (D) जब एक लोहे के कील में जंग लग जाती है तो लौह ऑक्साइड का निर्माण भार में बढोतरी के साथ होता है।
- 506. इलेक्ट्रोप्लेट होने वाली सदैव यनाई जाती है और जो घातु उस पर चढनी है वह सदैव बनाई जाती है-
 - (A) कैथोड, ऐनोड
- (B) ऐनोड, कैथांड
- (C) कैथोड, कैथोड 🖍 (D) ऐनोड, ऐनोड
- Ans. (A) इलेक्ट्रो प्लेट होने बाज़ी सदैव कैथोड वनायी जाती है और जो धातु उस पर चढ़ती है वह सदैव ऐनोड बनायी जाती है।
- 507. कोरंडम का प्रयोग निम्नलिखित रूप में किया जाता है-
 - (A) उर्वरक
- (B) पेंट
- (C) औषधि
- (D) इनमें से कोई नहीं
- Ans. (D) कोरेडम एल्युमिनियम का अयस्क है (Al₂O₂)
- पारा निम्न में से किससे आसानी से प्राप्त किया जाता है ? 508
 - (A) मरक्युरिक ऑक्साइड (B) सिनेबार
 - (C) कैलोमल
- (D) मैक्युर ऑक्साइड
- Ans. (B) मरक्यूरिक ऑक्साइड, सिनेबार, कैलोमल, में पारा सिनेबार से आसानी से प्राप्त किया जाता है।
- 509. एल्यमिनियम कास्टिक सोडा में किसका रचना के कारण विलेय होता 書つ
 - (A) एल्यूमिनियम कास्टिक एल्कली में नहीं घुलता
 - (B) सोडियम मेटा-एल्यमिनेट
 - (C) एल्युमिनियम ऑक्साइड
 - (D) एल्युमिनियम हाइडॉक्साइड
- Ans. (B) सोडियम हाइड्राक्साइड के कारण Al कास्टिक सोडा में विलेय होता है और इससे सोडियम, एल्युमिनियम का निर्माण होता है।
- 510. फ्यूज का तार बना होता है-
 - (A) तांबा और लोहा का
- (B) तांबा और सीसा का
- (C) सीसा और टीन का
- (D) सीसा का
- Ans. (C) फ्यूज तार सीसा और टीन का बना होता है फ्यूज तार का गलनांक निम्न एवं प्रतिरोध उच्च होता है।
- 511. अत्यधिक आघातवर्ध्य (malleable) धातु कौन-सा है ?
 - (A) प्लैटिनम
- (B) चांदी
- (C) लोहा
- (D) सोना
- Ans. (D) सोना अत्यधिक आघातवर्ध्य (Malleable) घातु है।

512.					सरलता से खींचा जा सकता है ?
		टिन लेड		(B) (D)	
	28.8				
_					खींचा जा सकता है।
513.			तन्यता वाला पदा [मीनियम		मृदु इस्पात
		एल्यू ताँबा		(D)	जस्ता
A			कतम तन्यता वाला		ताँहा है।
				13(3)	Wei Ci
14.		नगम म Mg	में रहता है-	(B)	Na
		Hg		(D)	
Ans			गम में Hg (पारा) रहत	है।
1115.	•				नेबार (Hgs) अयस्क से होता
		है।			
	•				रोमीटर आदि यंत्रों में, सिन्दूर
		के नि	र्माण में, मरकरी	वाष्प त	नैम्प बनाने में
15.			की वेल्डिंग प्रक्रिय		लेक्ट्रोड का व्यय होता है ?
	(A)			(B)	
		आर्क			टी० आई० जी०
ins.	(C)	आर्क	वेल्डिंग प्रक्रिया म	में इलेक	ट्रोड का व्यय होता है।
16.			म से बनाया जात		
	(A)			100	अमोनिया
	(C)			(D)	हाइड्रोजन
ns.	(C)	बेसेमर	प्रक्रम से इस्पात	बनाया	जाता है।
17.			डंग है एक प्रकार		
		प्रतिरो		13	गैस वेल्डिंग
			न वेल्डिंग	(D)	आक्र
	7.7				फ्यूजन वेल्डिंग है।
18.	निम्नरि		में से किसे स्ट्रैट्रे	जिंक ध	गतु कहते हैं?
	(A)	सिलि		(10.00)	जर्मेनियम
	(C)	टाइटेरि	नयम	(D)	यूरेनियम
ns.	(C)		ायम धातु को स्ट्रैन		
	•		and the second of the second of the second		tal of Hope) कहा जाता है
			् उपयाग परमाणु प में होता है।	मुङ्ग (Atomic Reactor) में ईंधन
10	fr. f	1000			वतंत्र अवस्था में पाया जाता है-
19.	(A)	लाखत आयो		તત્વ સ્વ (B)	वतंत्र अवस्था म पाया जाता ह- मैग्नीशियम
	(C)	सल्फ		150	फॉस्फोरस
ne			र स्वतंत्र अवस्था		
	•				ते जाता है। में बालों को विशिष्ट आकार
			ट करने के लिए		
	•		र फफ्ँदी नाशी (I	Fungi	cide) के रूप में प्रयुक्त होता
		है।			

- 520. 80 प्रतिशत से अधिक वेल्डिंग क्षमता होती है-
 - A) ऑक्सीएसीटिलीन वंल्डिंग की
 - (B) आर्क वेल्डिंग की
 - (C) बेजिंग की
 - (D) उपर्यक्त में कोई नहीं
 - Ans. (B) 80 प्रतिशत से अधिक वेल्डिंग क्षमता आर्क वेल्डिंग की होता
- 521. लोहे का शद्धतम रूप है-
 - (A) स्टील
- (B) पिटवां लोहा
- (C) ढलंवा लोहा
- (D) स्टेनलैस स्टील

Ans. (B) लोहे का शुद्धतम रूप पिटवा लोहा (Wrought Iron) होता है इसमें कार्बन की मात्रा 0·12 to 0·25% होता है।

- 522. निम्नलिखित धातुओं पर विचार करें-
 - (1) प्लेटिनम
- (2) स्व_ण
- (3) ताम्र
- (4) सीसा

इनके घनत्वों का मही आरोही क्रम कौन-सा है?

- (A) 3, 4, 2, 1
- (B) 4, 3, 2, 1

(C) 1, 2, 3, 4

(D) 3, 4, 1, 2

Ans. (A) निम्न धातुओं का आरोही क्रम है-ताम्र, सीसा, स्वर्ण एवं प्रलेटिनम ।

- तांबा—8.92 gm/cm³, सीसा—11.34 g/cm³, स्वर्ण—19.3 g/cm³, प्लेटिनम—21.09 g/cm³।
- 523. निम्नलिखित में से 'पॉलीमर' (Polymer) है-
 - (A) विनाइल क्लोराइड
- (B) यूरिया
- (C) स्टार्च
- (D) स्टाइरीन

Ans. (C) स्टार्च कार्बोहाइड्रेट का पॉलीमर (Polymer) है।

- Venyl chloride के बहुलकरण से Polyvenyl Chloride (PVC) प्राप्त होता है इसका उपयोग Pipe बनाने में, विद्युत तार के कवर बनाने में/जूता के सोल बनाने में होता है।
- 524. मानव द्वारा निर्मित प्रथम संशिलष्ट रेशा (Synthetic Fibres) था-
 - (A) नायलॉन
- (B) रेयॉन
- (C) टेरीकॉट
- (D) पोलिस्टर
- Ans. (A) मानव द्वारा निर्मित प्रथम सॉश्लिष्ट रेशा (Synthetic fibres) नायलॉन (Nylon) है इसका निर्माण एडिपिक अम्ल एवं हेक्सा मिथिलिन डाईएमीन से होता है इसका उपयोग वस्त्र बनाने में, टायर बनाने में रस्सी एवं पैरासुट बनाने में होता है।
 - रेयान का निर्माण सेलुलोज से होता है सेलुलोज में सोडियम हाइड्राक्साइड एवं कार्बन डाई सल्फाइड तथा Dilute H₂SO₄ के मिलाने पर रेयान रेशा प्राप्त होता है इसका उपयोग वस्त्र बनाने में होता है।
 - इस्टर के बहुलीकरण से पॉलिस्टर (Polyester) का निर्माण होता है वस्त्र बनाने में इसका उपयोग होता है।
- **525.** हीरा (Diamond) है-
 - (A) शुद्ध कार्बन का क्रिस्टलीय
 - (B) समुद्री पत्थर के नीचे कठोर बोल्लित
 - (C) प्राकृतिक क्रिस्टलीय
 - (D) प्राचीन स्तनधारी के अवशेषयुक्त पदार्थ

5

0.52					-				_	-
Ans.	(A)	हीरा	(Diamond)	शद	कार्बन	का	किस्टलीय	रूप	8	ı

- रंगहीन हीरा का उपयोग आभूषण बनाने में होता है।
- काला हीय को बोर्ट कहते है इसका उपयोग काँच (शीशा) काटने में होता है।
- 526. सिलिकॉन कार्बाइड का उपयोग किया जाता है-
 - (A) बहमल्य कठोर वस्त को काटने में
 - (B) काँच के उत्पादन में
 - (C) इनमें से कोई नहीं
 - (D) सीमेंट के निर्माण में
- Ans. (A) सिलिकॉन कार्बाइड का उपयोग बहुमूल्य कठोर वस्त को काटने में होता है।
 - सिलिकन कार्बाइड को कार्वोरेण्डम कहते हैं इसे कत्रिम हीरा भी कहते हैं।
- 527. इलेक्ट्रो डिस्चार्ज मशीनिंग में कटिंग टल बना होता है-
 - (A) हाई स्पीड स्टील का (B) ट्रलस्टील का
 - (C) कार्बिड टीप्ड ट्ल का (D) ग्रेफाइट का
- Ans. (D) इलेक्टो डिस्चार्ज मशीनिंग में कटिंग टल ग्रेफाइट का बना होता
- 528. निम्न में से कौन एक तत्व है ?
 - (A) माणिक
- (B) नीलम
- (C) पन्ना
- (D) हीरा
- Ans. (D) हीरा एक तत्व है यह कार्बन का अपरूप है।
- 529. एक जलीय घोल का OH- सांद्रण 1 × 10-4 है। घोल का pH है-
 - (A) अनन्त
- (B) 4
- (C) 10
- (D) 0
- Ans. (C) एक जलीय घोल का OH- सांद्रण 🚁 10-4 है। घोल का PH 10 होता है।
- 530. म्हो मापनी का उपयोग किसको मापने के लिए किया जाता है ?
 - (A) कठोरता
- (B) अम्लता
- (C) क्षारकता
- (D) इनमें से कोई नहीं
- Ans. (A) म्हो मापनी का उपयोग कठोरता को मापने के लिए किया जाता
- 531. सोडियम को किसमें रखकर संचित किया जाता है ?
 - (A) मिट्टी का तेल
- (B) जल
- (C) वनस्पति तेल
- (D) इनमें से कोई नहीं
- Ans. (A) सोडियम की मिट्टी के तेल में रखकर संचित किया जाता है।
- 532. 'फेल्सपार' अयस्क है :
 - (A) मैग्नीशियम का
- (B) कैल्शियम का
- (C) तांबा का
- (D) इनमें से कोई नहीं
- Ans. (D) फेल्सपार एल्युमिनियम का अयस्क है।

- 533. घरेलू साधनों (domestic appliances) में मिश्रघातु की तरह अथवा एक शुद्ध रूप की तरह सर्वसामान्य रूप से कौन-सा घातु उपयोग किया जाता है ?
 - (A) एल्युमीनियम
- (B) लोहा
- (C) ताँबा
- (D) जस्ता
- Ans. (C) घरेलू साघनों (Domestic appianes) में मिश्रघातु की तरह अथवा एक शुद्ध रूप की तरह सर्वमान्य रूप से ताँबा धात का उपयोग किया जाता है।
- 534. एक धातु प्राय: अतिचालकता (Superconductivity) ग्रहण करती
 - (A) कमरे के तापमान पर (B) उच्च तापमान पर
 - (C) प्लाज्मा अवस्था पर
- (D) क्रॉयोजेनिक तापमान पर
- Ans. (D) एक धातु प्राय: अतिचालकता (Superconductivity) क्रॉयोजेनिक तापमान पर ग्रहण करती है।
- 535. प्रयोग करने तथा औजार बनाने के लिए सर्वप्रथम किस धातु की खांज की गई 🥊
 - (A) कांसा
- (B) लोहा
- (C), ताँबा
- (D) **जस्ता**
- Ans. (C) प्रयोग करने तथा औजार बनाने के लिए सर्वप्रथम ताँबा घात की खोज की गई।
- 536. निम्नांकित में से कौन लौह-चुम्बकीय है ?
 - (A) निकिल
- (B) बिस्मथ
- (C) एल्यूमीनियम
- (D) क्वार्ज
- Ans. (A) निकिल लौह-चुम्बकीय है।
 - वैसे चुम्बकीय पदार्थ जो चुम्बकीय क्षेत्र की दिशा में प्रबल रूप से चुम्बिकत हो जाते हैं लौह चुम्बकीय पदार्थ कहलाते है जैसे-लोहा कोबाल्ट, निकेल आदि।
- 537. विरंजन का स्वरूप प्रदान करता है-
 - (A) मैगनीज
- (B) 'लोहा
- (C) क्लोरीन
- (D) आयोडिन
- Ans. (C) विरंजन का स्वरूप क्लोरिन प्रदान करता है।
- 538. समान धातु के चार तार का भार एवं विस्तृति का ग्राफ निम्नवत् है। सबसे पतले तार को कौन-सी रेखा दर्शाती है ?



- (B) OD
- (A) OC (C) OA
- (D) OB

Ans. (C) समान धातु के चार तार का भार एवं विस्तृति का ग्राफ में OA रेखा सबसे पतले तार को दर्शाती है।

							रसाय
539.	दोन	िके समान व ऑर्गन	ते कौन-सा कार्य करता ह	तत्व र है? (B) (D)	कार्बन	रूप में ।	यातु व अधातु
Ans.		उन्हें उपधा संख्या 7 है बोरोन (B)	नो धातु एवं तु (Metallo	अधातु pid) व Si), उ	दोनों का कहा जाता तमेंनियम (गुण प्रदर्शि है । उप (Ge) आर	ांत करते है, धातुओं की
540.			कौन सा है				
	লিভ (A)	भविष्य का बने वाली पेंसि ग्रेफाइट सोडियम			ा जाता है		
542.	ऑक पानी (A)	न का अपरू सीजन की उ में कर्जा के वायु श्वसन् ग्लाइकोर्ला	पस्थिति में विमोचन से ा	ग्लूको सम्पू (B)	जकाक	र्बन डाइअ रण कहल श्वसन	गॅक्साइड और
	और कहल	ऑक्सीजन व पानी में ऊज ाता है।	र्ग के विमोन	वन से	संपूर्ण स	पान्तरण	
	(A)	लेखित में से CO ₂ Na ₂ O	कान-सा	(B)	CO CaO	in 6 ?	
lns. (B)	CO ऑक्साइ	ड उदासीन	होता	है ।		
() () ()	(A) (C) (D) (a)	सं राँगा और त राँगा और र टॉका (Solda	गँबा ग्रीसा	(B) (D)	सीसा अ इनमें से	कोई नहीं	
15. 3	A)	ह । का गलनांव 1000° सेंटी 2000° सेंटी	ग्रेड	(B)	- 3000° 500° ₹		

Ans. (B) टंगस्टन का गलनांक बिन्दु लगभग 3000° सेंटीग्रेड होता है।

- न विज्ञान (C) टिन जाता है। (A) ताँबा (A) ताँबा (C) क्रोमियम
 - 546. पोर्टलैण्ड सीमेंट के प्रमुख संघटकों में शमिल है-
 - (A) सिलिका, एलुमीना और मैग्नेशियम
 - (B) लाइम, ऐल्युमिना और मैग्नीशियम
 - (C) लाइम, सिलिका और आइरन ऑक्साइड
 - (D) लाइम, सिलिका और ऐल्यमिना
 - Ans. (D) लाइम सिलिका और ऐल्युमिना पोर्टलैण्ड सीमेंट के प्रमुख संघटकों में शामिल है। इसका आविष्कार 1824 में जोसेफ आस्पिडन (Joseph Aspdin) के द्वारा किया गया।
 - 547. जस्ता चढाने की प्रक्रिया में लौह चादर किससे लेपित किया जाता है?
 - (A) एल्यमिनियम
- (B) जस्ता
- (D) क्रोमियम
- Ans. (B) जस्ता चढाने की प्रक्रिया में लौह चादर जस्ता से लेपित किया
- 548. स्टील में कितना कार्बन होता है ?
 - (A) 0.1-2%
- (B) 7-10%
- (C) 10-15%
- (D) श्रन्य
- Ans. (A) स्टील में 0.25 to 1.5% तक कार्बन होता है।
- 549. किस धातु से बनाया मिश्रधातु हवाई जहाज तथा रेल के डिब्बों में पूजों के काम में लिया जाता है?
 - (B) लोहा
 - (C) एल्यूमिनियम
- (D) इनमें से कोई नहीं
- Ans. (C) एल्युमिनियम धातु से बनाया मिश्र धातु हवाई तथा रेल के डिब्बों में पूजों के काम में लिया जाता है।
- 550. स्टील के संरक्षण प्रतिरोध में वृद्धि करने के लिए इसमें मिलाया जाता
 - (B) टंगस्टन
 - (D) वेनेडियम
- Ans. (C) स्टील के संरक्षरण प्रतिरोध में शुद्धि करने के लिए क्रोमियम मिलाया जाता है इसकी मात्रा 18% तक होती है।
- 551. निम्नलिखित में से कौन-सा एल्यूमिनियम का अयस्क नहीं है ?
 - (A) क्रायोलाइट
- (B) फेल्स्पार
- (C) बॉक्साइट
- (D) ऐज्राइट
- Ans. (D) ऐजुराइट $Cu_3(COP_3)_2$ (OH) $_2$ कॉपर का अयस्क है।
- 552. CaOClo एक यौगिक (कम्पाउण्ड) के लिए रासायनिक सूत्र है जिसे सामान्य रूप से जाना जाता है-
 - (A) सोडा क्षार
- (B) चूना
- (C) ब्लीचिंग पाउडर
- (D) प्लास्टर ऑफ पेरिस
- Ans. (C) CaOCl2 एक यौगिक के लिए रासायनिक सूत्र है जिसे सामान्य रूप से ब्लीचिंग पाउडर के नाम से जाना है।
- 553. ताँबा तथा जस्ता मिश्रण है-
 - (A) काँसा का
- (B) जर्मन सिल्वर का
- (C) पीतल का
- (D) इस्पात का