1. निम्नलिखित में कौन पदार्थ नहीं (क) जल	है? (ख) वायु	(ग) ऊष्मा	(घ) धूल कण
2. निम्नलिखित में कौन-सा कथन (क) पदार्थ कणों का बना होता (ग) पदार्थ के कण अनवरत ग	ा है। ्	(ख) पदार्थ के कण अत्यंत (घ) पदार्थ के कण गतिशील	सूक्ष्म होते हैं। न नहीं रहते हैं।
3. कार्बन डाइऑक्साइड गैस को व (क) ताप बढ़ाकर (ग) ताप घटाकर और दाब ब		(ख) दाब घटाकर (घ) इनमें कोई नहीं	
ा वाषाच का वेग निर्धर करता है		(ग) द्रव की प्रकृति पर	(घ) इनमें सभी पर
5. निम्नलिखित किसमें अंतरा-अण् (क) जल	ाक बल सबसे मजबूत होता है (ख) कार्बन डाइऑक्साइड	? (ग) सोडियम क्लोराइड	(घ) ईथर
6. किसी द्रव का वाष्प में परिवर्त (क) संघनन	न कहलाता है (ख) वाष्पन	(ग) द्रवण	(घ) इनमें कोई नहीं
7. निम्नलिखित में कौन उर्ध्वपाति (क) कोयला	त हो सकता है? (ख) अमोनियम क्लोराइड	(ग) सोडियम क्लोराइड	(घ) चूना-पत्थर
8. किसी गैस का सीधे ठोस-रूप (क) उर्ध्वपातन	में परिवर्तन कहलाता है (ख) द्रवीभवन	(ग) संघनन	(घ) उत्सर्जन
9. किसी पदार्थ द्वारा अधिकृत स्थ (क) घनत्व	गन कहलाता है (ख) अंतरा-अणुक स्थान	(ग) द्रव्यमान	(घ) आयतन

(क) घनत्व

	10 5000	च में सेना है		(国) 308.15 K
	10. 50°C का मान केल्विन स्वे	ि (ख) 373.15 K	(可) 283.15 K	(4)
	भ नेय की भाँति किसी होस	पदार्थ को संपीडित नहीं किया -अणुक स्थान अत्यंत कम होता -अणुक आकर्षण बल नगण्य होत	जा सकता है, क्योंकि	अणुक स्थान बहुत ज्यादा होता है कम होता है
1	 निम्नलिखित कथनों में गल (क) किसी द्रव को संपीडि (ख) ठोस पदार्थ की आर्का 	त कथन कोन-सा है? त करना आसान होता है, जबिक ते और आयतन निश्चित होते हैं की गतिज ऊर्जा नगण्य होती है।	, गैस को कठिन। ।	
1		ार ईथर के वाष्पन के वेग का कोहॉल > ईथर > ईथर > जल	(प्रतार्/र्देशर > पेटोल > एल	नेहॉल > जल वेट्रोल > ईंथर
1	4 ਗਾਸ਼ਤ ਨੇ ਸੰਕੰਬ ਸੇ ਤਿਤਕਿ	खित कथनों में सही कथन कौन जाता है।	ा-मा है?	
	(क) भिन्न-भिन्न	क और उसके द्रव-रूप के हिमां (ख) एक ही	(ग) थोड़ा भिन्न	(घ) सभी असत्य
10	6. क्वथनांक पर किसी द्रव के (क) द्रवण की गुप्त ऊष्मा	1 kg को गैस में परिवर्तित होने (ख) द्रव की गुप्त ऊष्मा	ने पर जितनी ऊष्मा का अवशो	षण होता है, उसे कहते हैं
1	7. ठोस बर्फ के एक टुकड़े को	गर्म करने पर वह पिघलने लग (ख) बढ़ता है	ाता है और ताप	(घ) पहले बढ़ता है, फिर घटता
		(खु) बढ़ जाता है		(घ) इनमें कोई नहीं
	(क) संश्लेषण		ति हैं, कहलाती है (ग) परिसरण	(घ) इनमें कोई नहीं
20	. 293 K ताप सेल्सियस स्केल			
	(क) 30°C		(ग) 93 °C	(ਬ) 20 °C
21	. निम्नलिखित में किस विधि ह (क) स्रवण	द्वारा कर्पूर (camphor) को शुद्ध (ख) वाष्पन	रूप में प्राप्त किया जा सकता (ग) छानना	है? (घ) उर्ध्वपातन
	(क) ठोस रूप में (ग्र⁄ संपीडित द्रव रूप में	नए किस रूप में इस्तेमाल किया	(ख) गैस रूप में (घ) बोस–आइंस्टाइन कंडेन्सेट	के रूप में
23	जाती है। एसा किस प्राक्रिया	द्वारा हाता हः		बैठे एक छात्र द्वारा तुरंत महसूस व
	(क) श्वसन प्रक्रिया द्वारा	(ख) व्यासवर्धन प्रक्रिया द्वारा	(ग) विसरण प्रक्रिया द्वारा	(घ) परिसरण प्रक्रिया द्वारा
		(ख) क्रांतिक आयतन	(ग) तरलता	(घ) परमाणु द्रव्यमान
	निम्नलिखित में कौन तरल प (क) ईथर	दाथ नहा ह <i>?</i> (ख्)∕बालू	(ग) जल	(घ) वायु
26.	शुष्क बर्फ है (क) ठोस NH ₃	(ख) ठोस CO	(ग) डोस CH ₃ COOH	(मु ४ ठोस CO ₂

	निम्नलिखित में किस गुण के (क) तरलता	(ख) प्रस्पदन	(41)	बढ़ाने पर घट जाता है संपीड्यता	? (घ) आर्द्रता
28.	संघनन की प्रक्रिया में निम्नलि	खित में <mark>कौन परिवर्तन होता है</mark> (ख) वाष्प से ठोस	है ? (ग)		
29.	गर्मी के मौसम में हम सूती क (क) यह हमारे शरीर को गर्म		क्योंकि (ख)	यह पसीने का जल्द अ	वंशोषण नहीं करता है
30.	सामान्यतः पदार्थ की अवस्थाअ	ों की अधिकतम संख्या होती	हे		
500	(क) 2	(ख) 3	(ग)	4	(घ) 5
31.	निम्नलिखित में किस पदार्थ क (क) नौसादर का		(刊 <u>)</u>	र्ज ल का	(घ) कर्पूर का
	(ग) पदार्थ का द्रव अवस्था के	र्ज्जा न्यूनतम होती है। ो तरलता सबसे अधिक होती है	। (घ)	गैस का सीधे ठोस में प	ो ऊपरी सतह से होती है। रिवर्तन उर्ध्वपातन कहलाता है।
33.	निश्चित आकृति और निश्चित (क्) ठोस	आयतन वाले पदार्थ की अवर (ख) द्रव	स्था क	हलाती है	(घ) इनमें कोई नहीं
34					
	(क) क्वथन	(ख) वाष्पन		द्रवण	ग <mark>ष्प के रूप में परिवर्तित होते हैं</mark> ? (घ) शीतलन
35.	बर्फ का घनत्व जल के घनत्व (क) अधिक		(ग)	दोनों एकसमान	(घ) इनमें कोई नहीं
36.	निम्नलिखित में किसकी गतिज	। ऊर्जा सबसे अधिक होती है?	?		
	(क) ठोस की			गैस की	(घ) इनमें किसी की नहीं
37.	निम्नलिखित में किसके प्रभाव (क) ताप	से पदार्थ की अवस्था में परिव (ख) दाब		ाया जा सकता है? ताप और दाब दोनों	(घ) इनमें कोई नहीं
38.	वह ताप जिसपर किसी द्रव वे	त वाष्प का दाब वायुमंडलीय द			
	(क) द्रव का क्वथनांक	(ख) द्रव का हिमांक			
39.	39. लकड़ी के एक टुकड़े को ठोस पदार्थ कहते हैं, क्योंकि (कु) यह कठोर और दृढ़ होता है (ख) ताप और दाब के परिवर्तन से इसके आयतन और आकृति में परिवर्तन लाया जा सकता है (ग) यह हल्का होता है तथा इसका घनत्व भी कम होता है (घ) इसके अवयवी कण गतिमान होते हैं				
40.	किसी द्रव के संबंध में निम्निल् (क्) द्रव का आयतन निश्चित (ख) द्रव में बहाव का गुण न (ग) द्रव में विसरण का गुण (घ) ताप के बढ़ने से द्रव का	ा होता है, किंतु उसकी आकृति हीं होता है। नहीं रहता है।		चत होती है।	
41.	निम्नलिखित कौन-सा कथन पर् (क) पदार्थ के कण अनवरत ग (ग) सभी पदार्थों की गतिज उ		(ख)	ताप बढ़ाने पर पदार्थ के इनमें सभी गलत	कणों का गमन तेज हो जाता है।
42.	किसी द्रव का वाष्पन होता है (क) द्रव के क्वथनांक पर (ग) सभी तापों पर		(ख्र) उ (घ) ।	दव के क्वथनांक से कम एक निश्चित ताप पर	ताप पर
43.	निम्नलिखित में किसमें लेने से (क) कोणीय फ्लास्क	द्रव का वाष्पन तेजी से हो स (ख) परखनली	ाकता है (ग) व		(घ) थाली

4		
-1	- 1	1
		-

हाई स्कूल रसायनशास्त्र 1

		लाइ स्पूर	1 ((114)((115)) 2	2.2 4:-
44	 पदार्थ की वह अवस्था क्या व (क) ठोस 	महलाती है जिसमें पदार्थ की (ख) द्रव	आकृति और आयतन दोनों ही (ग) गैस	अनिश्चित होते हैं? (घ) इनमें कोई नहीं
45	 जलीय जीव-जंतु तथा पौधे नि (क) ऑक्सीजन, हाइड्रोजन व (ख) हाइड्रोजन, कार्बन डाइअ (ग) ऑक्सीजन और कार्बन व (घ) इनमें सभी गलत 	गौर नाइट्रोजन क्साइड और नाइट्रोजन	ययोग करके जीवित रहते हैं?	
. 46	. बरतन की दीवारों के प्रति इव (क) गैस का घनत्व (ग) गैस का द्रव्यमान	गई क्षेत्रफल पर गैस के कर्ण	ख) अंतरा-अणुक आकर्षण (घ) गैस का दाब	है बल
47.	. प्लाज्मा अवस्था में पदार्थ निम् (क्)/आयनीकृत गैस के रूप (ग) आयनीकृत अणुओं के रू	में	है? (ख) परमाणुओं के रूप में (घ) उदासीन गैस के रूप में	
48.	. निम्नलिखित में किस ताप पर	जल द्रव अवस्था में रहता है	?	
	(क) 15°C	(ख) 0°C	(ग) −15 °C	(घ) 100°C
49.	. निम्नलिखित में किसमें अंतरा- (क) पेट्रोल	अणुक स्थान सबसे अधिक रा (ख) जल	हता है? (ग) सिलिका	(घ) नाइट्रोजन
50.	निम्नलिखित में कौन पदार्थ नहीं (क) टेबल	तें है? (ख) बादाम	(ग) ताप	(घ) ओजोन
	एक तैराक तालाब में जल को (क) जल का घनत्व (ग) जल के अणुओं का गतिः	शील होना	(ख्) जैल के मध्य अंतरा-अणु (घ) जल का दाब	क आकर्षण बल
52.	एक परखनली में थोड़ा जल ले इसका कारण है	कर उसमें अल्प मात्रा में ची	नी मिला देने पर भी जल की	ऊपरी स्तर अपरिवर्तित रह जाती है
	(क्) जल-अणुओं के मध्य अंत	रा-अणुक स्थान	(ख) जल का घनत्व	
	(ग) जल का दाब		(घ) जल का आयतन	