

Energetics

Sr	Questions	Answers Choice
1	نفوذ کی شرح کا انحصار جس پر ہے	A. ایٹمی نمبر B. گرام ایٹمی ماس C. ایٹمی ماس D. گرام مالیکیولر ماس
2	درجہ حرارت بڑھنے سے بڑھ جاتی ہے	A. پوٹینشل انرجی B. کلنی نینٹک انرجی C. ایلائسٹک انرجی D. ونٹو انرجی
3	جب کوئی عنصر مختلف حالتوں میں پایا جائے جن کے طبعی خواص مختلف لیکن کیمیائی خواص ایک جیسے ہوں، اسے کہتے ہیں	A. ہروپیت B. ہروپی اشکال C. مالیکیولر سولڈ D. آئیونک سولڈ
4	آکسیجن کی ہروپی اشکال ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
5	جس کا قانون والیوم اور پریشر کے درمیان تعلق ظاہر کرتا ہے	A. ڈالٹن B. چارلس C. گراہم D. بوائل
6	مادے کی وہ حالت جس کی نہ شکل اور نہ حجم مخصوص ہو کہلاتی ہے	A. مائع B. ٹھوس C. گیس D. پلازما
7	میتھین کا مالیکیولر ماس ہے	A. 13 B. 14 C. 15 D. 16
8	ماس اور والیوم کی نسبت کہلاتی ہے	A. ڈینسٹی B. درجہ حرارت C. دباؤ D. مولوں کی تعداد
9	مستقل پریشر پر والیوم اور درجہ حرارت ایک دوسرے کے راست متناسب ہیں یہ کس کا قانون ہے	A. چارلس B. بوائل C. ایووگڈرو D. گراہم
10	توزن کی حالت میں مائع کے بخارات کا مائع کی سطح پر دباؤ ڈالنا کہلاتا ہے	A. تبخیر B. کٹن سیشن C. دباؤ D. ویپر پریشر
11	عمل تبخیر سے ٹھنک سے پیدا ہوتی ہے کیونکہ	A. مائع کے مالیکیولز حرارت جذب کرتے ہیں B. مائع کے مالیکیولز حرارت خارج کرتے ہیں C. اے اور بی D. کوئی نہیں
12	مائع کا ویپر پریشر کب بڑھتا ہے	A. ٹمپریچر میں اضافے سے B. انٹر مالیکیولر فورسز میں اضافے سے C. مالیکیولز کی پولیریٹی میں اضافے سے
13	ٹمپریچر بڑھنے سے بڑھتا ہے	A. ایٹموسفیر پریشر B. ویپر پریشر C. K.E D. بی اور سی
14	کارین کی بیرونی اشکال کو جتنے حصوں میں تقسیم کیا جاتا ہے	A. 3 B. 2 C. 4 D. 5
15	گیسز مادہ کی ہلکی ترین حالت ہیں اور ان کی ڈینسٹی کو کن میں ظاہر کیا جاتا ہے	A. mgcm-3 B. gcm-3 C. kgdm-3 D. gdm-3

16	گیس کے بنیادی ذرات ہیں	A. ایتمز B. آئنز C. مالیکیولز D. اے اور سی
17	مادے کی طبعی حالتیں ہیں	A. 5 B. 3 C. 2 D. 4
18	جس میں نفوذ سب سے کم ہوتا ہے	A. ٹھوس B. مائع C. گیس D. پلازما
19	مائع کی ڈینسٹی جس چیز کے بارے میں بتاتی ہے	A. مادے کا بھاری پن B. مادے کا گاڑھا پن C. M.P D. انٹر مالیکیولر فورسز
20	امارفس کا مطلب ہے	A. درجہ حرارت B. شکل C. والیوم D. بغیر شکل کے