

## Attempt ..... questions

- 1 In Charle's law  $K=?$  چارلس کے قانون میں  $K$  برابر ہوتا ہے۔ 1
- a.  $T/V$  b.  $TV$  a.  $T/V$  b.  $TV$
- c.  $V/T$  d.  $V/P$  c.  $V/T$  d.  $V/P$
- 2 Gases can be compressed: گیسوں کو دبایا جاسکتا ہے کیونکہ 2
- a. There are no empty spaces between gas molecules a. گیس مالیکیولز کے درمیان خالی جگہوں کا نہ ہونا
- b. There are large empty spaces between gas molecules b. گیس مالیکیولز کے درمیان کافی خالی جگہیں موجود ہوتی ہیں۔
- c. Molecules are very close to each other. c. مالیکیولز ایک دوسرے کے بہت قریب ہوتے ہیں۔
- d. Molecules are very large in size d. مالیکیولز سائز میں کافی بڑے ہوتے ہیں۔
- 3 The boiling point of Acetic Acid is: لیسٹک ایسڈ کا بوائونگ پوائنٹ ہے۔ 3
- a.  $118^{\circ}C$  b.  $128^{\circ}C$  a.  $118^{\circ}C$  b.  $128^{\circ}C$
- c.  $100^{\circ}C$  d.  $180^{\circ}C$  c.  $100^{\circ}C$  d.  $180^{\circ}C$
- 4 Tyre puncture is an example of: ٹائر کا پتچر ہونا مثال ہے۔ 4
- a. Evaporation a. ایوپیوریشن
- b. Diffusion b. ڈیفیوژن
- c. Effusion c. ایفوزن
- d. Condensation d. کنڈنسیشن
- 5 The gaseous law that give relationship between volume and pressure is: گیسوں کا وہ قانون جو والیوم اور پریشر کے تعلق کو ظاہر کرتا ہے۔ 5
- a. Dalton law a. ڈالٹن کا قانون
- b. Charles law b. چارلس کا قانون
- c. Boyle's law c. بوائے کا قانون
- d. Graham's law d. گراہم کا قانون
- 6 The boiling point of sodium chloride is: سوڈیم کلورائیڈ کا بوائونگ پوائنٹ ہے۔ 6
- a.  $800^{\circ}C$  a.  $800^{\circ}C$
- b.  $1413^{\circ}C$  b.  $1413^{\circ}C$
- c.  $1450^{\circ}C$  c.  $1450^{\circ}C$
- d.  $1477^{\circ}C$  d.  $1477^{\circ}C$
- 7 Absolute temperature scale was introduced by: ایبسولویوٹ ٹمپریچر سکیل متعارف کروائی تھی؟ 7
- a. Charles a. چارلس
- b. Boyle b. بوائے
- c. Henry c. ہنری
- d. Kelvin d. کیلون
- 8 The apparatus used to measure the pressure in laboratory is: لیبارٹری میں پریشر معلوم کرنے کے لیے استعمال ہونے والا آلہ ہے۔ 8
- a. Hydrometer a. ہائیڈرومیٹر
- b. Manometer b. مانومیٹر
- c. Thermometer c. تھرمومیٹر
- d. Galvanometer d. گیلوانومیٹر