

SHIVALIK

Medical/IIT-JEE/foundation

NEET/AIIMS/IIT-JEE 2021-23
11TH APPEARING



Varun sir
M.Sc.(CHEM),SLET,M.Phil,B.Ed.

SHIVALIK SR.SEC.SCHOOL,BHARTHARI ROAD ,BEHROR MOB.01494-294297,9784067297

TOPIC :- Chemical Bonding

- SUB TOPIC :-
- Ionic Bond or electrovalent Bond, lattice energy

Practice Sheet :- 2

- 1. As compared to covalent compounds, electrovalent compounds generally possess-
 - (1) High melting point and high boiling point.
 - (2) Low melting point and low boiling point.
 - (3) Low melting point and high boiling point
 - (4) High melting point and low boiling point.
- सहसंयोजक यौगिकों की तुलना में विद्युत सहसंयोजक यौगिकों का सामान्यतः होता है—
 - (1) उच्च गलनांक तथा उच्च क्वथनांक
 - (2) निम्न गलनांक तथा निम्न क्वथनांक
 - (3) निम्न गलनांक तथा उच्च क्वथनांक
 - (4) उच्च गलनांक तथा निम्न क्वथनांक

- 2. Which of the following statements is/are correct about lattice enthalpy?
 - (1) Lattice enthalpy affects the solubilities of Ionic compounds.
 - (2) Stability of an Ionic Compound depends on its lattice enthalpy.
 - (3) Magnitude of Lattice enthalpy depends upon charge and size of ions.
 - (4) All of these
- जालक एन्थेल्पी के सन्दर्भ में, निम्न में से कौनसे कथन सही है?
 - (1) जालक एन्थेल्पी आयनिक यौगिकों की विलेयता को प्रभावित करती है।
 - (2) आयनिक यौगिक का स्थायित्व इसकी जालक एन्थेल्पी पर निर्भर करता है।
 - (3) जालक एन्थेल्पी का परिमाण आयनों के आवेश तथा आकार पर निर्भर करता है।
 - (4) उपरोक्त सभी

- 3. Which compound have high lattice energy.
- कौनसा यौगिक उच्च जालक ऊर्जा प्रदर्शित करेगा ।
(1) MgO (2) CaO
(3) BaO (4) SrO

- 4. Which of the following halides has maximum melting point.
- निम्न में से कौनसा हैलाइड उच्च गलनांक प्रदर्शित करेगा—
(1) NaCl (2) NaBr
(3) NaI (4) NaF

- 5 . In Which of these compound

$\frac{r_-}{r_+}$ is least.

- निम्न में से कौनसे यौगिक में $\frac{r_-}{r_+}$ सबसे कम है:—

(1) KCl

(2) NaCl

(3) LiCl

(4) MgCl₂

- 6. Generally Ionic compound have-
 - (1) High M.P. and non – directional bond.
 - (2) High M.P. and low B.P.
 - (3) Directional bond and low B.P.
 - (4) High solubility in polar and non polar solvent.
- सामान्यतः आयनिक यौगिक होते हैं—
 - (1) उच्च गलनांक एवं अदिशात्मक बन्ध
 - (2) उच्च गलनांक एवं निम्न क्वथनांक
 - (3) दिशात्मक बन्ध एवं निम्न क्वथनांक
 - (4) ध्रुवीय एवं अध्रुवीय विलायक में उच्च विलेयता

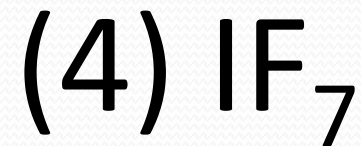
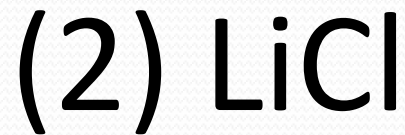
- 7. Solid NaCl is insulator of electricity because-
 - (1) There are no ion in solid NaCl
 - (2) Solid NaCl is covalent
 - (3) There are no free ions in solid NaCl
 - (4) Electron are absent in solid NaCl
- ठोस NaCl विद्युत का कुचालक होता है क्योंकि—
 - (1) ठोस NaCl में आयनों का अभाव होता है।
 - (2) ठोस NaCl सहसंयोजक है।
 - (3) ठोस NaCl में मुक्त आयनों का अभाव होता है।
 - (4) ठोस NaCl में इलै० अनुपस्थिति है।

- 8. In a period the Ionisation potential is maximum for-
 - (1) Halogens
 - (2) Inert gas
 - (3) Alkali metals
 - (4) Chalcogens
- एक आवर्त में अधिकतम आयनन विभव वाला है—
 - (1) हैलोजन
 - (2) अक्रिय गैस
 - (3) क्षार धातु
 - (4) चल्कोजन

- 9. On moving down in a group the property which generally increase is-
 - (1) Ionisation energy
 - (2) Electronegativity
 - (3) Metallic character
 - (4) Electron affinity
- वर्ग में नीचे चलने पर सामान्यतः कौनसा गुणधर्म बढ़ता है:—
 - (1) आयनन ऊर्जा
 - (2) विद्युत ऋणता
 - (3) धात्विक लक्षण
 - (4) इलै० बन्धुता

● 10. The compound having super octet is:-

● सुपर अष्टक वाला यौगिक है:-



- 11. In a Lewis symbol, the dots are representing.
(1) Number of Protons (2) Valence electrons
(3) Number of Nucleons (4) Number of Neutrons
- लुईस प्रतीक में बिन्दु निरूपित करते हैं:—
(1) प्रोटॉनों की संख्या को (2) इलै0 की संख्या को
(3) न्यूक्लियॉनों की संख्या को (4) न्यूट्रॉनों की संख्या को

- 12. In a Cl_2 molecule, the total number of bond pair and lone pair respectively are:
- Cl_2 अणु में बंध युग्म तथा एकांकी युग्म की कुल संख्या क्रमशः है—

(1) 2, 12	(2) 12, 2
(3) 6, 1	(4) 1, 6

- 13. Which of the following does not increase on moving from left to right in the modern periodic table?
(1) Atomic Number (2) Nuclear charge
(3) non-metallic character (4) Atomic radius
- आधुनिक आवर्त सारणी में बाएँ से दाएँ चलने पर निम्न में कौनसा गुणधर्म नहीं बढ़ता है:—
(1) परमाणु क्रमांक (2) नाभिकीय आवेश
(3) अधात्विक लक्षण (4) परमाणु त्रिज्या

- 14. The diatomic molecules containing maximum Number of bonds is:-
- किस द्विपरमाणुक अणु में बंध की संख्या अधिकतम है:—
- (1) O_2 (2) H_2 (3) N_2 (4) Br_2

- 15. If A_2B_5 compound is formed, then Number of balance electron in A and B are:-
- A_2B_5 यौगिक के निर्माण A और B में संयोजकता इलेक्ट्रॉनों की संख्या बताइये—
(1) 5, 6 (2) 6, 5
(3) 4, 6 (4) 2, 5

- 16. Total Number of lone pair of electrons in I_3^- ion is:-
- I_3^- आयन में कुल एकांकी इलै० युग्म (L.P.) बताइये—
 - (1) 9
 - (2) 12
 - (3) 3
 - (4) 6

- 17. Which one of the following alkaline earth metal sulphates has its hydration enthalpy greater than its lattice energy?
- निम्न में से कौनसा क्षारीय मृदा धातु सल्फेट में जलयोजन ऊर्जा का मान जालक ऊर्जा से ज्यादा है—



- **18.** A solid will be soluble in water if:-
 - (1) Lattice energy is more than hydration energy
 - (2) Lattice energy is less than hydration energy
 - (3) Lattice energy and hydration energy are equal
 - (4) Process will be exothermic.
- एक ठोस जल में विलेय होगा यदि—
 - (1) जालक ऊर्जा, जलयोजन ऊर्जा से अधिक है।
 - (2) जालक ऊर्जा, जलयोजन ऊर्जा, से कम है।
 - (3) जालक ऊर्जा, जलयोजन ऊर्जा दोनों बराबर है।
 - (4) ऊष्माक्षेपी प्रक्रम के कारण

- 19. Solubility of NaCl , Na_2SO_4 and Na_3PO_4 in water in increasing order is:-
- जल में NaCl , Na_2SO_4 एवं Na_3PO_4 की विलेयता का बढ़ता क्रम बताइये—
 - (1) $\text{NaCl} < \text{Na}_2\text{SO}_4 < \text{Na}_3\text{PO}_4$
 - (2) $\text{Na}_3\text{PO}_4 < \text{Na}_2\text{SO}_4 < \text{NaCl}$
 - (3) $\text{NaCl} < \text{Na}_3\text{PO}_4 < \text{Na}_2\text{SO}_4$
 - (4) $\text{Na}_2\text{SO}_4 < \text{NaCl} < \text{Na}_3\text{PO}_4$

- 20. The compound with non – directional bonding is-
- कौनसा यौगिक आदिशात्मक बन्धन का प्रदर्शित करता है:—
 - (1) CO_2
 - (2) CsCl
 - (3) BCl_3
 - (4) NH_3