

PRACTICE TEST - 14 (X CLASS – PHYSICAL SCIENCES)

NAME:

R.No:

Max.marks: 20

Time:45Mts.

1. మీథేన్ అణువు ఏర్పడుటను పట సహాయంతో వివరింపుము. 4m.
2. A, B మరియు C అనే మూలకాల ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం A(2, 7); B(2, 8,1); C(2,8,7) అయిన 4m
 - a) A మూలకం లూయిస్ చుక్క పటాన్ని గీసి, దాని అణు ఫార్ములాను రాయండి. దాని అణువులో ఉన్న బంధం ఏది?
 - b) B మరియు C మూలకాల మధ్య ఏర్పడే సమ్మేళనం యొక్క ఫార్ములాను రాసి, అది ఏ బంధమో చెప్పండి.
 - c) ఈ మూలకాలలో లోహాలను, అలోహాలను గుర్తించుము.
 - d) B మరియు C మూలకాలకు దగ్గరగా వున్న జడవాయువులు ఏవి?
3. Na_2O అణువులో వున్న బంధం ఏది? అది ఎలా ఏర్పడుతో వివరించుము. 2m
4. ఫ్లోరిన్ అణువు ఏర్పడుటను వివరించుము. 2m
5. బంధ దైర్ఘ్యం అంటే ఏమిటి? దాని ప్రమాణాలను రాయండి. 2m
6. త్రిబంధం అంటే ఏమిటి? త్రిబంధం గల అణువుకు ఉదాహరణ రాయండి. ఆ అణువులో త్రిబంధం ఎలా ఏర్పడుతో వివరించుము. 2m
7. A,B అనే మూలకాల ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం A(2, 8,3); B(2,8,7)అన వాటి మధ్య ఏర్పడే బంధం ఏది? అది ఎలా ఏర్పడుతో వివరించుము. 2m
సరియైన జవాబును ఎన్నుకొనుము.
8. ఆక్సిజన్ అణువులో గల సమయోజనీయ బంధాల సంఖ్య a) 1 b) 2 c) 3 d) 4 ()
9. A అనే మూలకం ACl_4 ను ఏర్పరచును. A యొక్క వేలన్స్ కక్ష్యలో గల ఎలక్ట్రాన్ల సంఖ్య a) 1 b) 2 c) 3 d) 4 ()
10. ఘన రూప NaCl నిర్మాణం a) గోళం b) ముఖ కేంద్రక స్పటికం c) త్రికోణీయ స్పటికం d) త్రిభుజాకార స్పటికం ()
11. ఎలక్ట్రాన్ లను పంచుకోవడం వలన ఏర్పడే బంధం a) సమయోజనీయ b) అయానిక c) స్థిర విద్యుత్ d) ఎలక్ట్రోవాలెంట్ ()

PRACTICE TEST - 14 (X CLASS – PHYSICAL SCIENCES)

NAME:

R.No:

Max.marks: 20

Time:45Mts.

1. మీథేన్ అణువు ఏర్పడుటను పట సహాయంతో వివరింపుము. 4m.
2. A, B మరియు C అనే మూలకాల ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం A(2, 7); B(2, 8,1); C(2,8,7) అయిన 4m
 - a) A మూలకం లూయిస్ చుక్క పటాన్ని గీసి, దాని అణు ఫార్ములాను రాయండి. దాని అణువులో ఉన్న బంధం ఏది?
 - b) B మరియు C మూలకాల మధ్య ఏర్పడే సమ్మేళనం యొక్క ఫార్ములాను రాసి, అది ఏ బంధమో చెప్పండి.
 - c) ఈ మూలకాలలో లోహాలను, అలోహాలను గుర్తించుము.
 - d) B మరియు C మూలకాలకు దగ్గరగా వున్న జడవాయువులు ఏవి?
3. Na_2O అణువులో వున్న బంధం ఏది? అది ఎలా ఏర్పడుతో వివరించుము. 2m
4. ఫ్లోరిన్ అణువు ఏర్పడుటను వివరించుము. 2m
5. బంధ దైర్ఘ్యం అంటే ఏమిటి? దాని ప్రమాణాలను రాయండి. 2m
6. త్రిబంధం అంటే ఏమిటి? త్రిబంధం గల అణువుకు ఉదాహరణ రాయండి. ఆ అణువులో త్రిబంధం ఎలా ఏర్పడుతో వివరించుము. 2m
7. A,B అనే మూలకాల ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం A(2, 8,3); B(2,8,7)అన వాటి మధ్య ఏర్పడే బంధం ఏది? అది ఎలా ఏర్పడుతో వివరించుము. 2m
సరియైన జవాబును ఎన్నుకొనుము.
8. ఆక్సిజన్ అణువులో గల సమయోజనీయ బంధాల సంఖ్య a) 1 b) 2 c) 3 d) 4 ()
9. A అనే మూలకం ACl_4 ను ఏర్పరచును. A యొక్క వేలన్స్ కక్ష్యలో గల ఎలక్ట్రాన్ల సంఖ్య a) 1 b) 2 c) 3 d) 4 ()
10. ఘన రూప NaCl నిర్మాణం a) గోళం b) ముఖ కేంద్రక స్పటికం c) త్రికోణీయ స్పటికం d) త్రిభుజాకార స్పటికం ()
11. ఎలక్ట్రాన్ లను పంచుకోవడం వలన ఏర్పడే బంధం a) సమయోజనీయ b) అయానిక c) స్థిర విద్యుత్ d) ఎలక్ట్రోవాలెంట్ ()

PRACTICE TEST - 14 (X CLASS – PHYSICAL SCIENCES)

NAME:

R.No:

Max.marks: 20

Time:45Mts.

1. Explain the formation of Methane molecule with a neat diagram. 4m.
 2. The electronic configurations of elements A, B and C are A(2, 7); B(2, 8,1); C(2,8,7). Then 4m
 - a) Draw the lewis dot structure of element 'A', Write its molecular formula. What kind of bond is present in that molecule
 - c) Write down the formula of compound formed between B and C and type of bonding
 - d) Classify the elements A, B and C as metals and non metals.
 - e) Name the inert gases near to the elements 'B' and 'C'?
 3. Which bond is present in the molecule **Na₂O**? Explain how the bond is formed 2m
 4. Explain the formation of Fluorine molecule. 2m
 5. What is bond length? Write its units 2m
 6. What is triple bond? Give one example. Explain the bond formation in that molecule. 2m
 7. The electronic configurations of elements A, B are A(2, 8,3); B(2,8,7) then which bond will be present in between them? Explain how it is formed. 2m
- Choose the correct answer.
8. No. of covalent bonds present in Oxygen molecule a) 1 b) 2 c) 3 d) 4 ()
 9. An element A forms **ACl₄**. The No. of electrons in the valence shell of 'A' is a) 1 b) 2 c) 3 d) 4 ()
 10. Crystal structure of NaCl is a) Sphere b) Face centered cubic lattice c) trigonal crystal d) triangular crystal ()
 11. Bond formed by sharing of electrons is a) covalent b) ionic c) electrostatic d) electrovalent ()