

TEST-8

SUBJECT: భౌతిక రసాయన శాస్త్రం

Academic Year-(2020-2021)

తరగతి: X

CHAPTER-8: రసాయన బంధం

విద్యార్థి పేరు: _____

క్రమ సంఖ్య: _____ గరిష్ట మార్కులు: 20

I. క్రింది ప్రశ్నలకు జవాబులు వ్రాయండి

2x4=8

1. ఎలక్ట్రాన్ మార్పిడి సిద్ధాంతం ప్రకారం సోడియం క్లోరైడ్ ఏర్పాటును వివరించండి
2. సంకరీకరణం ఆధారంగా $BeCl_2$ అణువు ఏర్పడే విధానంను వివరించండి

II. క్రింది ప్రశ్నలకు జవాబులు వ్రాయండి

3x2=6

3. N_2 అణువు ఏర్పాటు విధానంను వేలన్సి బంధ సిద్ధాంతం ఆధారంగా వివరించండి.
4. సంకరీకరణం అనగా నేమి?
5. a) Na^+ b) Cl^- లకు ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసాలను రాయండి.

III. క్రింది ప్రశ్నలకు జవాబులు వ్రాయండి

4x1=4

6. సమయోజనీయ బంధాన్ని నిర్వచించండి.
7. వేలన్సి ఎలక్ట్రాన్లు అనగా నేమి?
8. Ne మూలకమును లూయిస్ గుర్తులు ద్వారా సూచించండి.
9. అష్టక నియమం అనగా నేమి?

IV. క్రింది ప్రశ్నలకు జవాబులు వ్రాయండి

4x1/2=2

10. జతపరుచుము

సెక్షన్ - A

X) N_2 Y) BF_3

సెక్షన్ - B

P) 120° Q) 180°

R) 3 బంధాలు

11. BF_3 అణువు ఆకృతి _____
12. BF_3 అణువులో ఏ రకమైన సంకరీకరణం ఉంది?
13. $BeCl_2$ గల బంధ కోణం _____
A) 120° B) $109^\circ 28'$ C) 180° D) $104^\circ 31'$