

## రసాయన బంధము

5 మార్కుల ప్రశ్నలు.

1. అయానిక బంధము ఏర్పడే విధానాన్ని ఒక ఉదాహరణతో వివరింపుము. NaCl లో ఏర్పడే బంధాన్ని వివరించండి?

2. సమయోజనీయ బంధం ఏర్పడే విధానాన్ని ఒక ఉదాహరణతో వివరింపుము. HCl లో ఏర్పడే బంధాన్ని వివరించండి?

3 మార్కుల ప్రశ్నలు.

1. హైడ్రోజన్ బంధమును నిర్వచించి, హైడ్రోజన్ బంధం ఏర్పడు సమ్మేళనము నకు రెండు ఉదాహరణ లివ్వండి?

2. నీటి అణువుల మధ్య ఏర్పడే హైడ్రోజన్ బంధాన్ని చూపు పటాన్ని గీయుము?

ఖాళీలను సరైన సమాధానాలతో పూరింపుము.

1. వేర్వేరు మూలకాల పరమాణువులు సంయోగం చెందటం వలన..... ఏర్పడును. (సమ్మేళనము).

2. ఒకే రకమైన పరమాణువులు కలిసి ఏర్పడునది..... (మూలకము).

3. పరమాణువులు స్థిరత్వం పొందటానికి వాటి బాహ్య కక్ష్యలో ఉండవలసిన ఎలక్ట్రాన్ల సంఖ్య..... (8).

4. హీలియం, నియాన్, ఆర్గాన్, krypton, లను..... అంటారు. (జడవాయువులు).

5. ఒక సమ్మేళనం లోని పరమాణువుల మధ్య గల ఆకర్షణ బలం ను..... అందురు. (రసాయన బంధము)

6. కాటయాన్ మరియు ఆనయాల ను ఒకటిగా ఉంచు నట్టి స్థిర విద్యుత్ ఆకర్షణ బలమును.....అంటారు. (అయానిక బంధం)

7. ఎలక్ట్రాన్ల పంచు కోవడం వలన పరమాణువుల మధ్య ఏర్పడిన బంధమును..... అందురు. (సమయోజనీయ).

8. ధన లేక ఋణ విద్యుదావేశం కలిగిన పరమాణువులను.....అందురు. (అయాన్లు).

9. ఋణ వేశం గల ఆయాన్ ను..... అందురు. (ఆనయాన్).

10. ధన్ ఆవేశం గల ఆయాన్ ను....., అందురు (కాట్ ఆయాన్)

11. ఒకే మూలకం యొక్క రెండు పరమాణువుల మధ్య బంధం ఏర్పడుట వలన ఏర్పడిన అణువును..... అంటారు. (సజాతీయ కేంద్రక అణువు).

12. వేర్వేరు మూలకం యొక్క రెండు పరమాణువుల మధ్య బంధము ఏర్పడుట వలన ఏర్పడిన అణువులు..... అంటారు. (విజాతీయ కేంద్రక అణువు).

13. రెండు జతల ఎలక్ట్రాన్లను పంచుకొనుట వలన ఏర్పడిన బంధం..... (ద్వి బంధం)

14. మూడు జతల ఎలక్ట్రాన్లను పంచుకొనుట వలన ఏర్పడిన బంధము.....(త్రీ బంధము)

