

**PRACTICE TEST - 13 (X CLASS – PHYSICAL SCIENCES)**

<b>NAME:</b>	<b>R.No:</b>	<b>Max.marks: 20</b>	<b>Time:45Mts.</b>
1. On the basis of which factors, Kossel proposed electrostatic bond?			4m.
2. Write Lewis dot symbols for atoms of the elements Be, Na, O, Br.			2m
3. How are the ions formed? Write four examples.			2m
4. What is the difference between the valence electrons and the valency of an element?			2m
5. Write Lewis symbols for the following atoms and ions S and S <sup>2-</sup> , Al and Al <sup>3+</sup> , H and H <sup>+</sup> .			2m
6. Why do atoms of elements try to combine and form molecules?			2m
7. Which of the following groups form anions and which form cations? Explain the reason.IIA, IIIA, VIA and VIIA			2m
8. What is a chemical bond? Write two types chemical bonds you know.			2m
9. Observe the figure and answer the questions.			2m
a) Name the element which stable.			
b) Name the elements which form anions.			
c) Name the elements which for cations.			

**PRACTICE TEST - 13 (X CLASS – PHYSICAL SCIENCES)**

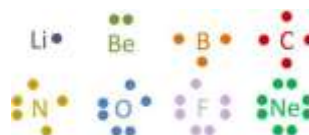
<b>NAME:</b>	<b>R.No:</b>	<b>Max.marks: 20</b>	<b>Time:45Mts.</b>
1. On the basis of which factors, Kossel proposed electrostatic bond?			4m.
2. Write Lewis dot symbols for atoms of the elements Be, Na, O, Br.			2m
3. How are the ions formed? Write four examples.			2m
4. What is the difference between the valence electrons and the valency of an element?			2m
5. Write Lewis symbols for the following atoms and ions S and S <sup>2-</sup> , Al and Al <sup>3+</sup> , H and H <sup>+</sup> .			2m
6. Why do atoms of elements try to combine and form molecules?			2m
7. Which of the following groups form anions and which form cations? Explain the reason.IIA, IIIA, VIA and VIIA			2m
8. What is a chemical bond? Write two types chemical bonds you know.			2m
9. Observe the figure and answer the questions.			2m
d) Name the element which stable.			
e) Name the elements which form anions.			
f) Name the elements which for cations.			

**PRACTICE TEST - 13 (X CLASS – PHYSICAL SCIENCES)**

<b>NAME:</b>	<b>R.No:</b>	<b>Max.marks: 20</b>	<b>Time:45Mts.</b>
1. On the basis of which factors, Kossel proposed electrostatic bond?			4m.
2. Write Lewis dot symbols for atoms of the elements Be, Na, O, Br.			2m
3. How are the ions formed? Write four examples.			2m
4. What is the difference between the valence electrons and the valency of an element?			2m
5. Write Lewis symbols for the following atoms and ions S and S <sup>2-</sup> , Al and Al <sup>3+</sup> , H and H <sup>+</sup> .			2m
6. Why do atoms of elements try to combine and form molecules?			2m
7. Which of the following groups form anions and which form cations? Explain the reason.IIA, IIIA, VIA and VIIA			2m
8. What is a chemical bond? Write two types chemical bonds you know.			2m
9. Observe the figure and answer the questions.			2m
g) Name the element which stable.			
h) Name the elements which form anions.			
i) Name the elements which for cations.			

**PRACTICE TEST - 13 (X CLASS – PHYSICAL SCIENCES)**

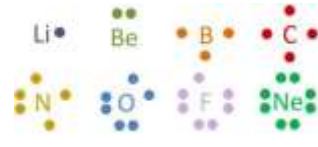
<b>NAME:</b>	<b>R.No:</b>	<b>Max.marks: 20</b>	<b>Time:45Mts.</b>
1. On the basis of which factors, Kossel proposed electrostatic bond?			4m.
2. Write Lewis dot symbols for atoms of the elements Be, Na, O, Br.			2m
3. How are the ions formed? Write four examples.			2m
4. What is the difference between the valence electrons and the valency of an element?			2m
5. Write Lewis symbols for the following atoms and ions S and S <sup>2-</sup> , Al and Al <sup>3+</sup> , H and H <sup>+</sup> .			2m
6. Why do atoms of elements try to combine and form molecules?			2m
7. Which of the following groups form anions and which form cations? Explain the reason.IIA, IIIA, VIA and VIIA			2m
8. What is a chemical bond? Write two types chemical bonds you know.			2m
9. Observe the figure and answer the questions.			2m
j) Name the element which stable.			
k) Name the elements which form anions.			
l) Name the elements which for cations.			



**PRACTICE TEST - 13 (X CLASS – PHYSICAL SCIENCES)**

**NAME:** \_\_\_\_\_ **R.No:** \_\_\_\_\_ **Max.marks: 20** **Time:45Mts.**

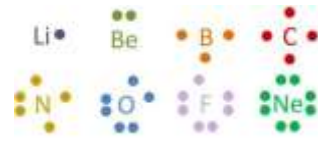
1. ఏ అంశాలను ఆధారంగా చేసుకొని 'కోసెల్' స్థిర విద్యుత్ ఆకర్షణ బంధాన్ని ప్రతిపాదించాడు. 4m.
2. ఈ మూలకాలకు లూయిస్ చుక్క నిర్మాణాలను గీయండి. Be, Na, O, Br. 2m
3. అయాన్లు ఎలా ఏర్పడతాయి? నాలుగు ఉదాహరణలు రాయండి. 2m
4. ఒక మూలకం యొక్క సంయోజక ఎలక్ట్రాన్ లకు, సంయోజకతకు తేడా ఏమిటి? 2m
5. ఈ పరమాణువులకు మరియు అయాన్లకు లూయిస్ చుక్క నిర్మాణాలను గీయండి S and S<sup>2-</sup>, Al and Al<sup>3+</sup>, H and H<sup>+</sup>. 2m
6. మూలక పరమాణువులు ఎందుకు అణువులుగా సంయోగం చెందుతాయి? 2m
7. ప్రక్కన ఇచ్చిన గ్రూపులలో ఏవి ధన అయాన్లుగా, ఏవి ఋణ అయాన్లుగా మారతాయి? కారణాల్ని రాయండి. IIA, IIIA, VIA & VIIA 2m
8. రసాయన బంధం అంటే ఏమిటి? నీకు తెలిసిన రెండు రసాయన బంధాల పేర్లను రాయుము. 2m
9. పటాన్ని పరిశీలించి ప్రశ్నలకు జవాబులు రాయండి. 2m
  - I) స్థిర మూలకం పేరు రాయండి.
  - II) ఋణ అయాన్లుగా మారే మూలకాల పేర్లు రాయండి.
  - III) ధన అయాన్లుగా మారే మూలకాల పేర్లు రాయండి.



**PRACTICE TEST - 13 (X CLASS – PHYSICAL SCIENCES)**

**NAME:** \_\_\_\_\_ **R.No:** \_\_\_\_\_ **Max.marks: 20** **Time:45Mts.**

1. ఏ అంశాలను ఆధారంగా చేసుకొని 'కోసెల్' స్థిర విద్యుత్ ఆకర్షణ బంధాన్ని ప్రతిపాదించాడు. 4m.
2. ఈ మూలకాలకు లూయిస్ చుక్క నిర్మాణాలను గీయండి. Be, Na, O, Br. 2m
3. అయాన్లు ఎలా ఏర్పడతాయి? నాలుగు ఉదాహరణలు రాయండి. 2m
4. ఒక మూలకం యొక్క సంయోజక ఎలక్ట్రాన్ లకు, సంయోజకతకు తేడా ఏమిటి? 2m
5. ఈ పరమాణువులకు మరియు అయాన్లకు లూయిస్ చుక్క నిర్మాణాలను గీయండి S and S<sup>2-</sup>, Al and Al<sup>3+</sup>, H and H<sup>+</sup>. 2m
6. మూలక పరమాణువులు ఎందుకు అణువులుగా సంయోగం చెందుతాయి? 2m
7. ప్రక్కన ఇచ్చిన గ్రూపులలో ఏవి ధన అయాన్లుగా, ఏవి ఋణ అయాన్లుగా మారతాయి? కారణాల్ని రాయండి. IIA, IIIA, VIA & VIIA 2m
8. రసాయన బంధం అంటే ఏమిటి? నీకు తెలిసిన రెండు రసాయన బంధాల పేర్లను రాయుము. 2m
9. పటాన్ని పరిశీలించి ప్రశ్నలకు జవాబులు రాయండి. 2m
  - I) స్థిర మూలకం పేరు రాయండి.
  - II) ఋణ అయాన్లుగా మారే మూలకాల పేర్లు రాయండి.
  - III) ధన అయాన్లుగా మారే మూలకాల పేర్లు రాయండి.



**PRACTICE TEST - 13 (X CLASS – PHYSICAL SCIENCES)**

**NAME:** \_\_\_\_\_ **R.No:** \_\_\_\_\_ **Max.marks: 20** **Time:45Mts.**

1. ఏ అంశాలను ఆధారంగా చేసుకొని 'కోసెల్' స్థిర విద్యుత్ ఆకర్షణ బంధాన్ని ప్రతిపాదించాడు. 4m.
2. ఈ మూలకాలకు లూయిస్ చుక్క నిర్మాణాలను గీయండి. Be, Na, O, Br. 2m
3. అయాన్లు ఎలా ఏర్పడతాయి? నాలుగు ఉదాహరణలు రాయండి. 2m
4. ఒక మూలకం యొక్క సంయోజక ఎలక్ట్రాన్ లకు, సంయోజకతకు తేడా ఏమిటి? 2m
5. ఈ పరమాణువులకు మరియు అయాన్లకు లూయిస్ చుక్క నిర్మాణాలను గీయండి S and S<sup>2-</sup>, Al and Al<sup>3+</sup>, H and H<sup>+</sup>. 2m
6. మూలక పరమాణువులు ఎందుకు అణువులుగా సంయోగం చెందుతాయి? 2m
7. ప్రక్కన ఇచ్చిన గ్రూపులలో ఏవి ధన అయాన్లుగా, ఏవి ఋణ అయాన్లుగా మారతాయి? కారణాల్ని రాయండి. IIA, IIIA, VIA & VIIA 2m
8. రసాయన బంధం అంటే ఏమిటి? నీకు తెలిసిన రెండు రసాయన బంధాల పేర్లను రాయుము. 2m
9. పటాన్ని పరిశీలించి ప్రశ్నలకు జవాబులు రాయండి. 2m
  - I) స్థిర మూలకం పేరు రాయండి.
  - II) ఋణ అయాన్లుగా మారే మూలకాల పేర్లు రాయండి.
  - III) ధన అయాన్లుగా మారే మూలకాల పేర్లు రాయండి.

