



India's No.1 Study Channel

**60 imp questions on metal
non metal and PT**

19.04.2019

www.wifistudy.com

1. Which of the following elements has the lowest melting point?

निम्नलिखित में से किस तत्व में सबसे कम गलनांक होता है?

- a) Oxygen / ऑक्सीजन
- b) Gold / सोना
- c) Silver / सिल्वर
- d) Manganese / मैंगनीज

2. Which of the following elements has the lowest melting point?

निम्नलिखित में से किस तत्व में सबसे कम गलनांक होता है?

- a) Zinc / जिंक
- b) Titanium / टाइटेनियम
- c) Sulphur / सल्फर
- d) Fluorine / फ्लोरीन

3. What is contained in Chlorophyll?

क्लोरोफिल में क्या निहित है?

- a) Sodium / सोडियम
- b) Potassium / पोटैशियम
- c) Manganese / मैंगनीज
- d) Magnesium / मैग्नीशियम

4. Name the gas used in preparation of bleaching power

विरंजन शक्ति तैयार करने में प्रयुक्त गैस का नाम बताइए

- a) Oxygen / ऑक्सीजन
- b) Hydrogen / हाइड्रोजन
- c) Nitrogen / नाइट्रोजन
- d) Chlorine / क्लोरीन

5. Inert gases are

उत्कृष्ट गैसों हैं



- a) Miscible with water / पानी के साथ कुरूपता
- b) Not stable / स्थिर नहीं है
- c) Chemically unreactive / रासायनिक रूप से अक्रिय
- d) Chemically very active / रासायनिक रूप से बहुत सक्रिय है

6. Which one of the following is a good electrical conductor?

निम्नलिखित में से कौन सा एक अच्छा विद्युत चालक है?

- a) Graphite / ग्रेफाइट
- b) Diamond / हीरा
- c) Peat / पीट
- d) Charcoal / चारकोल

7. Which of the following gas is coloured?

निम्न में से कौन-सी रंगीन गैस है

- a) Oxygen / ऑक्सीजन
- b) Nitrogen / नाइट्रोजन
- c) Chlorine / क्लोरीन
- d) Hydrogen / हाइड्रोजन

8. Mercury is a –

पारा है-

- a) Solid metal / एक ठोस धातु
- b) Liquid metal / तरल धातु
- c) Solid nonmetal / ठोस अधातु
- d) Liquid nonmetal / तरल अधातु

9. Which of the following is used for making smoke bombs?

निम्नलिखित में से किसका उपयोग धुएँ वाले बम को बनाने में किया जाता है?

- a) Sulphur/ सल्फर
- b) Phosphorous / फॉस्फोरस
- c) Hydrogen / हाइड्रोजन

d) Carbon / कार्बन

10. Which among the following halogens is the most reactive?

निम्नलिखित में से कौन सा हैलोजन सबसे अधिक प्रतिक्रियाशील है?

a) Fluorine / फ्लुओरीन

b) Bromine / ब्रोमिन

c) Iodine / आयोडीन

d) Chlorine / क्लोरीन

11. Non-metal found in Liquid State-

तरल अवस्था में पायी जाने वाली अधातु है=

a) Bromine / ब्रोमीन

b) Nitrogen / नाइट्रोजन

c) Fluorine / फ्लोरीन

d) Chlorine / क्लोरीन

12. Oxygen is a –

ऑक्सीजन गैस है-

a) Reducing agent / अनाऑक्सीकारक

b) Combustion nourishing / दहन पोषक

c) Constituent of all gas / सभी गैसों का घटक

d) Inflammable gas / ज्वलनशील गैस

13. Carbon monoxide is an inflammable gas which one of the following is also inflammable?

कार्बन मोनोऑक्साइड एक अज्वलनशील गैस होती है। निम्नलिखित में से कौन-सी गैस अज्वलनशील होती है?

a) Helium / हीलियम

b) Nitrogen / नाइट्रोजन

c) Oxygen / ऑक्सीजन

d) Hydrogen / हाइड्रोजन



14. Most commonly bleaching agent is-
सबसे सामान्य 'विरंजक' (ब्लीचिंग एजेंट), है-

- a) Carbon dioxide / कार्बनडाइ ऑक्साइड
- b) Alcohol / ऐल्कोहल
- c) Chlorine / क्लोरीन**
- d) Sodium Chloride / सोडियम क्लोराइड

15. Helium gas is filled in the balloon instead of Hydrogen because its-
गुब्बारों में हाइड्रोजन की जगह हीलियम गैस भरी जाती है क्योंकि यह-

- a) Lighter than Hydrogen / हाइड्रोजन से हल्की होती है
- b) More abundant than Hydrogen / वह हाइड्रोजन की तुलना में प्रचुर मात्रा में पायी जाती है।
- c) Non-Combustible / यह अज्वलनशील होती है।**
- d) More stable / यह अधिक स्थायी है।

16. White Phosphorous is placed under the-
सफेद फॉस्फोरस को..... में रखा जाता है। क्योंकि-

- a) Ammonia / अमोनिया
- b) Cold water / ठण्डे पानी**
- c) Aluminum / एल्युमीनियम
- d) Kerosene / मिट्टी के तेल में

17. The maximum density of water is at
जल का अधिकतम घनत्व होता है-

- a) 100°C
- b) 0°C
- c) 4°C**
- d) 273°C

18. Commonly sodium is kept under the
सामान्यतः सोडियम को रखा जाता है-

- a) Alcohol / ऐल्कोहल में
- b) Water / जल में



c) Ammonia / अमोनिय में

d) Kerosene oil / मिट्टी के तेल में

19. No. of unpaired electron in inert gas is

अक्रिय गैस में अयुग्मित इलेक्ट्रॉनों की संख्या होती है-

a) 0

b) 8

c) 4

d) 18

20. Which of the following is second most abundant element on the surface of sun beside Hydrogen?

हाइड्रोजन के अतिरिक्त, निम्नमें से कौन-सा कण सूर्य की सतह पर उपस्थित होता है?

a) Helium / हीलियम

b) Neon / नियॉन

c) Argon / आर्गन

d) Oxygen / ऑक्सीजन

21. Which one among the following is Lubricant?

निम्नलिखित में से कौन सा स्नेहक है?

a) Germanium / जर्मेनियम

b) Sulphur / सल्फर

c) Graphite / ग्रेफाइट

d) Indium / इण्डियम

22. Which among the following is white phosphorus?

सफेद फास्फोरस निम्नलिखित में से कौन सा है?

a) P1

b) P6

c) P4

d) P5

23. Alkali metal can

क्षार धातु कर सकते हैं



- a) Be highly unstable at room temperature / कमरे के तापमान पर अत्यधिक अस्थिर रहें
- b) Vaporize at room temperature / कमरे के तापमान पर भाप लें
- c) Easily gain electrons / आसानी से इलेक्ट्रॉनों को प्राप्त करें
- d) Easily lose electron / आसानी से इलेक्ट्रॉन खो देते हैं

24. Who discovered Nitrogen?

नाइट्रोजन की खोज किसने की?

- a) Faraday / फैराडे
- b) Heisenberg / हाइजेनबर्ग
- c) Hooke / हुक
- d) Rutherford / रदरफोर्ड

25. Which of the following gases is present in the atmosphere can be detected by its odour?

वायुमंडल में निम्नलिखित में से कौन सी गैस मौजूद है, इसकी गंध से इसका पता लगाया जा सकता है।

- a) Ethane / इथेन
- b) Sulphur dioxide / सल्फर डाइऑक्साइड
- c) Hydrogen / हाइड्रोजन
- d) Carbon monoxide / कार्बन मोनोऑक्साइड

26. If water smells bad, then that odour can be removed by adding

अगर पानी से बदबू आती है, तो उस गंध को जोड़कर हटाया जा सकता है

- a) Alum / फिटकिरी
- b) Bleach / ब्लीच
- c) Activated carbon / सक्रिय कार्बन
- d) Deactivated nitrogen / निष्क्रिय नाइट्रोजन

27. Which of the following elements has the lowest melting point?

निम्नलिखित में से किस तत्व में सबसे कम गलनांक होता है?

- a) Platinum / प्लैटिनम
- b) Carbon / कार्बन
- c) Cobalt / कोबाल्ट
- d) Krypton / क्रिप्टन



28. Which of the following elements has the lowest melting point?

निम्नलिखित में से किस तत्व में सबसे कम गलनांक होता है?

a) Bromine / ब्रोमीन

b) Zinc / जिंक

c) Lead/ सीसा

d) Calcium / कैल्शियम

29. Why metals conduct electricity?

धातुएं विद्युत का संचालन क्यों करती हैं?

a) Because of low melting point/ कम गलनांक के कारण

b) Because of high tensile strength / उच्च तन्यता ताकत की वजह से

c) Because of free electron/ मुक्त इलेक्ट्रॉन के कारण

d) Because of high atomic density / उच्च परमाणु घनत्व के कारण

30. Who discovered oxygen?

ऑक्सीजन की खोज किसने की?

a) Carl Scheele / कार्ल सीले

b) Hooke/ हुक

c) Heisenberg/ हाइजेनबर्ग

d) Williams/ विलियम्स

31. Which of the following elements has the lowest melting point?

निम्नलिखित में से कौन सा तत्व सबसे कम गलनांक बिंदु है?

a) Sodium / सोडियम

b) Tin / टिन

c) Radon / रेडॉन

d) Radium / रेडियम

32. Barium loses _____ electrons to achieve noble gas electron configuration.

बेरियम नोबल गैस इलेक्ट्रॉन विन्यास को प्राप्त करने के लिए _____ इलेक्ट्रॉनों को खो देता है।

a) 1

b) 2



- c) 3
- d) 4

33. Which of the following elements has the lowest melting point?

निम्नलिखित में से किस तत्व में सबसे कम गलनांक होता है?

- a) Titanium / टाइटेनियम
- b) Tungsten / टंगस्टन
- c) Argon / आर्गन
- d) Nickel / निकेल

34. The common name of sulphur is?

सल्फर का सामान्य नाम है?

- a) Freon / फ्रीयान
- b) Galena / गैलिना
- c) Lime / चूना
- d) Brimstone/ ब्राइम स्टोन

35. Which of the following elements has the lowest melting point?

निम्नलिखित में से किस तत्व में सबसे कम गलनांक होता है?

- a) Platinum / प्लेटिनम
- b) Sodium / सोडियम
- c) Antimony / ऐंटीमनी
- d) Krypton / क्रिप्टन

36. The common name of Magnesium Sulphate heptahydrate is ?

मैग्नीशियम सल्फेट हेप्टाहाइड्रेट का सामान्य नाम है?

- a) Epsom salt / एप्सम नमक
- b) Borax / बोरेक्स
- c) Gypsum / जिप्सम
- d) Lime / चूना

37. Which of the following element has the lowest melting point?

निम्नलिखित में से किस तत्व में सबसे कम गलनांक होता है?



a) Helium / हीलियम

b) Potassium / पोटैशियम

c) Tungsten / टंगस्टन

d) Sulphur / सल्फर

38. Who discovered Fullerene (an allotrope of carbon)?

फुलरीन (कार्बन का एक एलोट्रोप) की खोज किसने की थी?

a) K Scheele / के सीले

b) Richard Smalley / रिचर्ड स्माले

c) Faraday / फैराडे

d) Heisenberg / हाइजेनबर्ग

39. Which of the following elements has the lowest melting point?

निम्नलिखित में से कौन सा तत्व सबसे कम गलनांक बिंदु वाला है?

a) Tin / टिन

b) Hydrogen / हाइड्रोजन

c) Carbon / कार्बन

d) Sodium / सोडियम

40. Which of the following elements has the lowest melting point?

निम्नलिखित में से किस तत्व में सबसे कम गलनांक होता है?

a) Iron / आयरन

b) Nitrogen / नाइट्रोजन

c) Iodine / आयोडीन

d) Lead / सीसा

41. Filament of electric bulb is made of_____.

विद्युत बल्ब का फिलामेंट _____ से बना है।

a) Magnesium / मैग्नीशियम

b) Lead / लीड

c) Tin / टिन

d) Tungsten / टंगस्टन



42. Which of the following elements has the lowest melting point?

निम्नलिखित में से किस तत्व में सबसे कम गलनांक होता है?

a) Oxygen / ऑक्सीजन

b) Platinum / प्लेटिनम

c) Sodium / सोडियम

d) Tin / टिन

43. Which of the following elements has the lowest melting point?

निम्नलिखित में से किस तत्व में सबसे कम गलनांक होता है?

a) Chromium / क्रोमियम

b) Hydrogen / हाइड्रोजन

c) Zinc / जिंक

d) Silver / रजत

44. Which of the following elements has the lowest melting point?

निम्नलिखित में से किस तत्व में सबसे कम गलनांक होता है?

a) Boron / बोरान

b) Calcium / कैल्शियम

c) Neon / नियॉन

d) Gold / सोना

45. Which of the following elements has the lowest melting point?

निम्नलिखित में से किस तत्व में सबसे कम गलनांक होता है?

a) Titanium / टाइटेनियम

b) Sulphur / सल्फर

c) Argon / आर्गन

d) Zinc / जिंक

46. Which of the following elements has the lowest melting point?

निम्नलिखित में से किस तत्व में सबसे कम गलनांक होता है?

a) Xenon / जीनॉन

- b) Iodine / आयोडीन
- c) Barium / बेरियम
- d) Magnesium / मैग्नीशियम

47. Which of the following metal has the least melting point?

निम्नलिखित में से किस धातु में सबसे कम गलनांक होता है?

- a) Gold / सोना
- b) Silver / सिल्वर
- c) Mercury / पारा
- d) Copper / कॉपर

48. The property of metals by which they can be beaten into thin sheets is called _____.

धातुओं के गुण जिसके द्वारा उन्हें पतली शीट में पीटा जा सकता है, कहा जाता है _____।

- a) Ductility / तन्यता
- b) Malleability / अघातवर्धनीयता
- c) Viscosity / श्यानता
- d) Tensile strength / तन्य शक्ति

49. Which of the following metal is the heaviest?

निम्नलिखित में से कौन सी धातु सबसे भारी है?

- a) Iron / आयरन
- b) Silver / सिल्वर
- c) Nickel / निकेल
- d) Osmium / ओसमियम

50. Which of the following metal has the lowest density?

निम्नलिखित में से किस धातु में सबसे कम घनत्व होता है?

- a) Lithium / लीथियम
- b) Iron / आयरन
- c) Gold / सोना
- d) Vanadium / वैनैडियम



51. Which of the following is the most reactive in nature?
निम्नलिखित में से कौन सा प्रकृति में सबसे अधिक प्रतिक्रियाशील है?

a) Potassium / पोटेशियम

b) Calcium / कैल्शियम

c) Lead / लीड

d) Copper / कॉपर

52. Which of the following is not a property of a metal?
निम्नलिखित में से कौन एक धातु की संपत्ति नहीं है?

a) Hardness / कठोरता

b) Lustrous / चमकदार

c) Malleability / अघातवर्धनीयता

d) Poor conductivity of heat / ऊष्मा की खराब चालकता

53. Which of the following is an inert gas?
निम्नलिखित में से कौन एक अक्रिय गैस है?

a) Hydrogen / हाइड्रोजन

b) Nitrogen / नाइट्रोजन

c) Oxygen / ऑक्सीजन

d) Argon / आर्गन

54. Which of the following cannot be beaten into Sheets?
निम्नलिखित में से किसे चादर में नहीं पीटा जा सकता है?

a) Gold / सोना

b) Silver / सिल्वर

c) Potassium / पोटेशियम

d) Aluminium / एल्युमिनियम

55. The property of metal by which can be drawn into wires is called _____.

धातु के गुण संपत्ति जिसके द्वारा तारों को खींचा जा सकता है उसे _____ कहा जाता है।



- a) Malleability / अघातवर्धनीयता
- b) Viscosity / श्यानता
- c) Ductility / तन्यता
- d) Tensile strength / तन्य शक्ति

56. Which metal is protected by the layer of its own oxide?
किस धातु को अपने ऑक्साइड की परत द्वारा संरक्षित किया जाता है?

- a) Silver / चांदी
- b) Iron / लोहा
- c) Aluminium / एल्युमीनियम
- d) Calcium / कैल्शियम

57. If the bullets could not be removed from gunshot injury of a man, it May cause poisoning by-

यदि बंदूक की गोली लगने से हुए घाव से गोलीने निकाली जा सके तो शरीर में विषाक्तता, किसके कारण होती है-

- a) Mercury / पारा
- b) Lead / सीसा
- c) Iron / लोहा
- d) Arsenic / आर्सेनिक

58. Which of the following is second most abundant element on the surface of sun beside Hydrogen?

हाइड्रोजन के अतिरिक्त, निम्नमें से कौन-सा कण सूर्य की सतह पर उपस्थित होता है?

- a) Helium / हीलियम
- b) Neon / नियॉन
- c) Argon / आर्गन
- d) Oxygen / ऑक्सीजन

59. Total how many element in the modern periodic table are represented by single letter?

आधुनिक आवर्त सारणी में कुल कितने तत्व एकल अक्षर द्वारा दर्शाए गए हैं?

- a) 13
- b) 14



- c) 15
d) 16

60. The inert gas used as beacon light is-

बीकॉन लाइट (वाहनों के ऊपर प्रयोग की जाने वाली सायरन लाइट) में प्रयुक्त अक्रिय गैस है-

- a) Krypton / क्रिप्टॉन
b) Argon / ऑर्गन
c) Helium / हीलियम
d) Neon / नियोन

Element	Electrons	Electronic Configuration				
Hydrogen (H)	1	1s ¹				
Helium (He)	2	1s ²				
Lithium (Li)	3	1s ²	2s ¹			
Beryllium (Be)	4	1s ²	2s ²			
Boron (B)	5	1s ²	2s ²	2p ¹		
Carbon (C)	6	1s ²	2s ²	2p ²		
Nitrogen (N)	7	1s ²	2s ²	2p ³		
Oxygen (O)	8	1s ²	2s ²	2p ⁴		
Fluorine (F)	9	1s ²	2s ²	2p ⁵		
Neon (Ne)	10	1s ²	2s ²	2p ⁶		
Sodium (Na)	11	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ¹	
Magnesium (Mg)	12	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	
Aluminum (Al)	13	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ¹
Silicon (Si)	14	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ²
Phosphorous (P)	15	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ³
Sulfur (S)	16	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁴
Chlorine (Cl)	17	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁵
Argon (Ar)	18	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶

Potassium (K)	19	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ¹	
Calcium (Ca)	20	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	
Scandium (Sc)	21	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹
Titanium (Ti)	22	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ²
Vanadium (V)	23	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ³
Chromium (Cr)	24	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ¹	3d ⁵
Manganese (Mn)	25	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ⁵
Iron (Fe)	26	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ⁶
Cobalt (Co)	27	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ⁷
Nickel (Ni)	28	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ⁸
Copper (Cu)	29	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ¹	3d ¹⁰
Zinc (Zn)	30	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰
Gallium (Ga)	31	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ¹
Germanium (Ge)	32	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ²
Arsenic (As)	33	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ³
Selenium (Se)	34	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁴
Bromine (Br)	35	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁵
Krypton (Kr)	36	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶
Rubidium (Rb)	37	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ¹
Strontium (Sr)	38	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ²
Yttrium (Y)	39	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ² 4d ¹
Zirconium (Zr)	40	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ² 4d ²
Niobium (Nb)	41	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ¹ 4d ⁴
Molybdenum (Mb)	42	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ¹ 4d ⁵
Technetium (Tc)	43	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ² 4d ⁵
Ruthenium (Ru)	44	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ¹ 4d ⁷
Rhodium (Rh)	45	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ¹ 4d ⁸
Palladium (Pd)	46	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 4d ¹⁰
Silver (Ag)	47	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ¹ 4d ¹⁰
Cadmium (Cd)	48	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ² 4d ¹⁰
Indium (In)	49	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ² 4d ¹⁰ 5p ¹
Tin (Sn)	50	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ² 4d ¹⁰ 5p ²
Antimony (Sb)	51	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ² 4d ¹⁰ 5p ³
Tellurium (Te)	52	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ² 4d ¹⁰ 5p ⁴
Iodine (I)	53	1s ²	2s ²	2p ⁶	3s ²	3p ⁶	4s ²	3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ² 4d ¹⁰ 5p ⁵

Xenon (Xe)	54	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6$
Cesium (Cs)	55	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^1$
Barium (Ba)	56	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2$
Lanthanum (La)	57	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 5d^1$
Cerium (Ce)	58	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 5d^1 4f^1$
Praseodymium (Pr)	59	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^3$
Neodymium (Nd)	60	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^4$
Promethium (Pm)	61	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^5$
Samarium (Sm)	62	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^6$
Europium (Eu)	63	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^7$
Gadolinium (Gd)	64	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^7 5d^1$
Terbium (Tb)	65	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^9$
Dysprosium (Dy)	66	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{10}$
Holmium (Ho)	67	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{11}$
Erbium (Er)	68	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{12}$
Thulium (Tm)	69	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{13}$
Ytterbium (Yb)	70	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14}$
Lutetium (Lu)	71	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^1$
Hafnium (Hf)	72	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^2$
Tantalum (Ta)	73	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^3$
Tungsten (W)	74	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^4$
Rhenium (Re)	75	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^5$
Osmium (Os)	76	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^6$
Iridium (Ir)	77	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^7$
Platinum (Pt)	78	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^9$
Gold (Au)	79	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10}$
Mercury (Hg)	80	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10}$
Thallium (Tl)	81	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^1$
Lead (Pb)	82	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^2$

Bismuth (Bi)	83	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^3$
Polonium (Po)	84	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^4$
Astatine (At)	85	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^5$
Radon (Rn)	86	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6$
Francium (Fr)	87	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^1$
Radium (Ra)	88	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2$
Actinium (Ac)	89	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 6d^1$
Thorium (Th)	90	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 6d^2$
Protactinium (Pa)	91	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^2 6d^1$
Uranium (U)	92	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^3 6d^1$
Neptunium (Np)	93	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^4 6d^1$
Plutonium (Pu)	94	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^6$
Americium (Am)	95	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^7$
Curium (Cm)	96	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^7 6d^1$
Berkelium (Bk)	97	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^9$
Californium (Cf)	98	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{10}$
Einsteinium (Es)	99	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{11}$

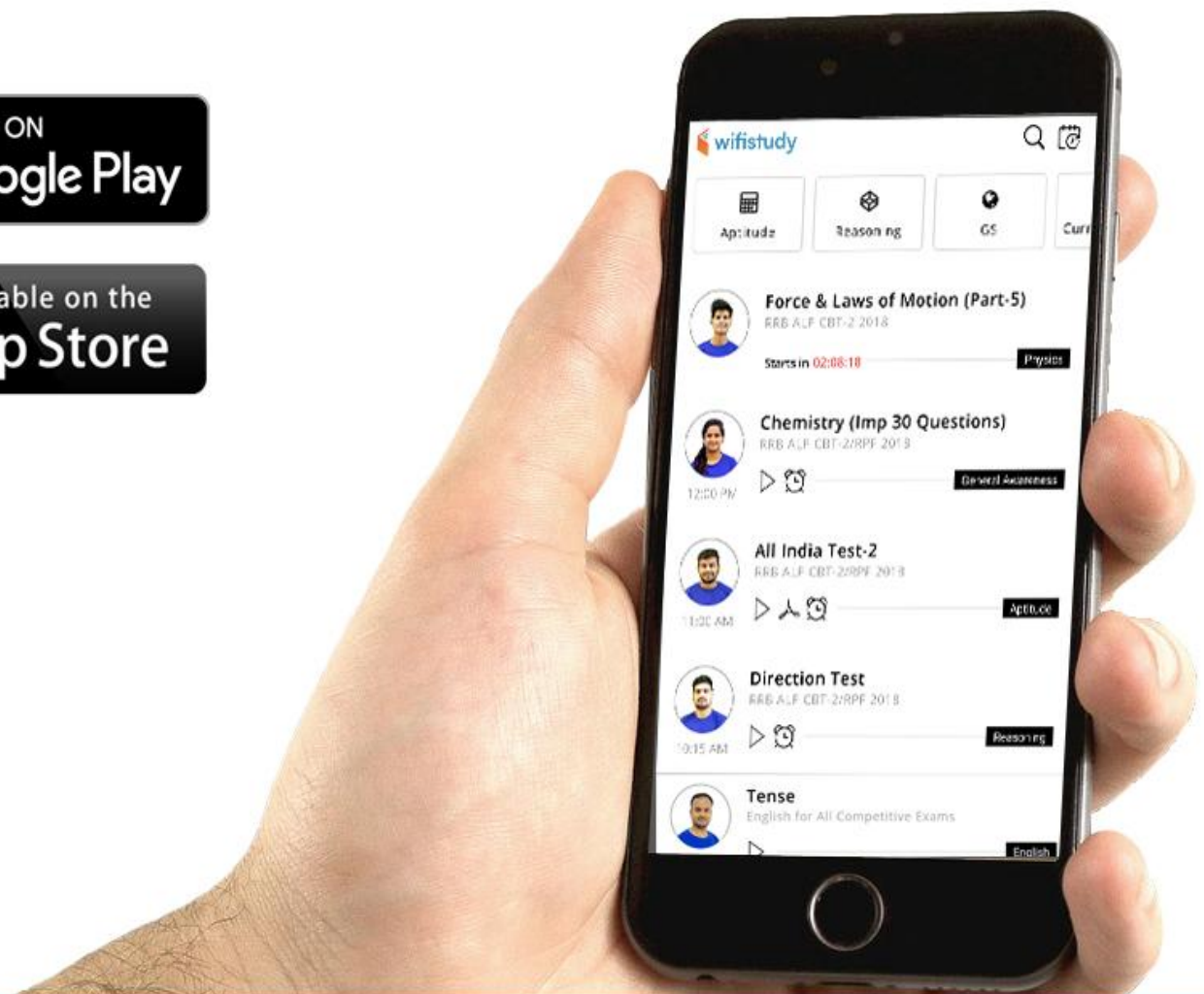
Fermium (Fm)	100	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{12}$
Mendelevium (Md)	101	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{13}$
Nobelium (No)	102	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14}$
Lawrencium (Lr)	103	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 7p^1$
Rutherfordium (Rf)	104	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^2$
Dubnium (Db)	105	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^3$
Seaborgium (Sg)	106	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^4$
Bohrium (Bh)	107	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^5$
Hassium (Hs)	108	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^6$
Meitnerium (Mt)	109	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^7$
Darmstadtium (Ds)	110	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^8$
Roentgenium (Rg)	111	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^9$
Copernicium (Cn)	112	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^{10}$
Ununtrium (Uut)	113	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^1$
Flerovium (Fl)	114	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^2$
Ununpentium (Uup)	115	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^3$
Livermorium (Lv)	116	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^4$

Ununseptium (Uus)	117	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^5$
Ununoctium (Uuo)	118	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^6$





- Watch Videos
- Practise Quizzes
- Performance Analysis



www.wifistudy.com