

**परमाणु की संरचना**

- पदार्थ के परमाण्विक सिद्धांत सर्वप्रथम किसने प्रस्तावित किया ?  
(अ) रदरफोर्ड (ब) जॉन डाल्टन  
(स) जे.जे. थॉमसन (द) नील्स बोहर  
उत्तर : (ब) CDS 2015
- निम्नलिखित में से कौन एक अस्थायी कण है ?  
(अ) इलेक्ट्रॉन (ब) प्रोटॉन  
(स) न्यूट्रॉन (द) इनमें से कोई नहीं  
उत्तर : (स)
- निम्नलिखित में से कौनसा एक किसी तत्व के परमाणु क्रमांक को सबसे सही निर्धारित करता है ?  
(अ) प्रोटॉनों की संख्या  
(ब) प्रोटॉनों और इलेक्ट्रॉनों की संख्या  
(स) आयनों की संख्या  
(द) न्यूक्लियॉनों की संख्या  
उत्तर : (अ) NDA 2011
- परमाणु के नाभिक में कौनसे कण होते हैं ?  
(अ) प्रोटॉन और न्यूट्रॉन  
(ब) इलेक्ट्रॉन और अल्फा कण  
(स) प्रोटॉन और इलेक्ट्रॉन  
(द) इलेक्ट्रॉन और न्यूट्रॉन  
उत्तर : (अ) BPSC 1999
- निम्न में से कौनसा आवेश रहित कण है ?  
(अ) इलेक्ट्रॉन (ब) प्रोटॉन  
(स) न्यूट्रॉन (द) इनमें से कोई नहीं  
उत्तर : (स)
- परमाणु में कौनसे मूल कण समान संख्या में होते हैं ?  
(अ) प्रोटॉन और न्यूट्रॉन  
(ब) इलेक्ट्रॉन और प्रोटॉन  
(स) न्यूट्रॉन और इलेक्ट्रॉन  
(द) इलेक्ट्रॉन, प्रोटॉन और न्यूट्रॉन  
उत्तर : (ब)
- रदरफोर्ड के प्रकीर्णन ने किसकी मौजूदगी को सिद्ध किया ?  
(अ) सभी पदार्थों के परमाणु  
(ब) परमाणु के इलेक्ट्रॉन  
(स) परमाणु के न्यूट्रॉन  
(द) परमाणु के केन्द्रक  
उत्तर : (द) SSC 2013
- सबसे पहले इलेक्ट्रॉन के आवेश का निर्धारण किसने किया था ?  
(अ) थॉमसन (ब) मिलीकन  
(स) रदरफोर्ड (द) कूलॉम  
उत्तर : (ब) SSC 2013
- परमाणु विद्युततः होते हैं—  
(अ) धनात्मक रूप से (ब) ऋणात्मक रूप से  
(स) द्विधनात्मक रूप से (द) उदासीन रूप से  
उत्तर : (द)
- इलेक्ट्रॉन की खोज किसने की थी ?  
(अ) थॉमसन (ब) नील बोहर  
(स) रदरफोर्ड (द) फॅराडे  
उत्तर : (अ)
- प्रोटॉन की खोज किसने की थी ?  
(अ) रदरफोर्ड (ब) चैडविक  
(स) थॉमसन (द) फॅराडे  
उत्तर : (अ)
- जेम्स चैडविक ने निम्न में से किसकी खोज की थी ?  
(अ) इलेक्ट्रॉन (ब) प्रोटॉन  
(स) न्यूट्रॉन (द) मेसॉन  
उत्तर : (स)
- निम्नलिखित किन कणों में कणीय-तरंग की द्विप्रकृति पायी जाती है ?  
(अ) मेसॉन (ब) प्रोटॉन  
(स) इलेक्ट्रॉन (द) न्यूट्रॉन  
उत्तर : (स) SSC 2015
- पॉजिट्रॉन के खोजकर्ता हैं—  
(अ) चैडविक (ब) युकावा  
(स) एंडरसन (द) रदरफोर्ड  
उत्तर : (स) SSC 2016
- परमाण्वीय नाभिक किसने खोजा था ?  
(अ) रदरफोर्ड (ब) डॉल्टन  
(स) आइन्स्टीन (द) थॉमसन  
उत्तर : (अ) SSC 2014
- एक भारतीय वैज्ञानिक जिसका नाम एक विशिष्ट मूल के कण के साथ जुड़ा था ?  
(अ) रमन (ब) बोस  
(स) चंद्रशेखर (द) साहा  
उत्तर : (ब)
- न्यूट्रॉन का पता लगाने वाले वैज्ञानिक का नाम है—  
(अ) चैडविक (ब) बोहर  
(स) फर्मी (द) रदरफोर्ड  
उत्तर : (अ) SSC 2014

18. निम्न में से किस परमाणु के नाभिक में एक भी न्यूट्रॉन नहीं होता है ?  
(अ) लिथियम (ब) हाइड्रोजन  
(स) ट्राईटियम (द) हीलियम  
उत्तर : (ब)
19. इलेक्ट्रॉन के तरंग प्रकृति की खोज किसने की थी ?  
(अ) थॉमसन (ब) डी ब्रोगली  
(स) रदरफोर्ड (द) बोहर  
उत्तर : (ब)
20. तत्व के सबसे छोटे भाग को क्या कहते हैं ?  
(अ) परमाणु (ब) इलेक्ट्रॉन  
(स) न्यूट्रॉन (द) प्रोटॉन  
उत्तर : (अ)
21. डॉल्टन के परमाणु सिद्धांत के अनुसार कौनसा सबसे छोटा कण स्वतंत्र रूप से रह सकता है—  
(अ) अणु (ब) परमाणु  
(स) धनायन (द) ऋणायन  
उत्तर : (ब)
22. किसी परमाणु का रासायनिक व्यवहार निर्भर करता है, उसके—  
(अ) न्यूक्लियस में प्रोटॉनों की संख्या पर  
(ब) न्यूक्लियस में न्यूट्रॉनों की संख्या पर  
(स) न्यूक्लियस के गिर्द घुम रहे इलेक्ट्रॉनों की संख्या पर  
(द) न्यूक्लियस में न्यूक्लियनों की संख्या पर  
उत्तर : (स) SSC 2010
23. 'द्रव्यमान संख्या' किसका योग है ?  
(अ) केवल प्रोटॉन  
(ब) इलेक्ट्रॉन और प्रोटॉन  
(स) इलेक्ट्रॉन और न्यूट्रॉन  
(द) प्रोटॉन और न्यूट्रॉन  
उत्तर : (द) SSC 2015
24. किसी परमाणु के द्रव्यमान और द्रव्यमान संख्या के अंतर को कहते हैं—  
(अ) परमाणु क्रमांक (ब) परमाणु संख्या  
(स) द्रव्यमान क्षति (द) इलेक्ट्रॉनों की संख्या  
उत्तर : (स)
25. किसी परमाणु में परिक्रमण कर रहे इलेक्ट्रॉन की कुल ऊर्जा—  
(अ) ऋणात्मक नहीं हो सकती  
(ब) का शून्य से अधिक कोई भी मूल्य हो सकता है  
(स) कभी भी धनात्मक नहीं हो सकती  
(द) सदा धनात्मक होती है  
उत्तर : (द) SSC 2010
26. किसी न्यूक्लियर कण में कोई द्रव्यमान और आवेश नहीं होता, किन्तु प्रचक्रण होता है—  
(अ) इलेक्ट्रॉन (ब) प्रोटॉन  
(स) न्यूट्रॉन (द) मेसान  
उत्तर : (स)
27. किन किरणों के प्रकीर्णन से नाभिक के आकार का आकलन किया जा सकता है ?  
(अ)  $\alpha$  किरणें (ब)  $\beta$  किरणें  
(स)  $\gamma$  किरणें (द) X किरणें  
उत्तर : (अ)
28. नाभिक के धनावेशित होने की खोज की थी—  
(अ) थॉमसन (ब) रदरफोर्ड  
(स) बोहर (द) जेम्स चैडविक  
उत्तर : (ब)
29. परमाणु भार का अंतर्राष्ट्रीय मानक है—  
(अ) O-16 (ब) N-14  
(स) C-12 (द) H-1  
उत्तर : (स)
30. पोजीट्रॉन किसका प्रतिकण है ?  
(अ) इलेक्ट्रॉन (ब) प्रोटॉन  
(स) न्यूट्रॉन (द) इनमें से कोई नहीं  
उत्तर : (अ)
31. नाभिक की द्रव्यमान संख्या—  
(अ) सदा उसके परमाणु क्रमांक से कम होती है  
(ब) सदा उसके परमाणु क्रमांक से ज्यादा होती है  
(स) सदा उसके परमाणु क्रमांक के बराबर होती है  
(द) कभी उसके परमाणु क्रमांक से ज्यादा तो कभी उसके बराबर होता है  
उत्तर : (ब) SSC 2010
32. निम्न में से किसने आणविक सिद्धांत को प्रतिपादित किया ?  
(अ) बेंजामिन फ्रैंकलिन (ब) मैडम क्यूरी  
(स) अल्बर्ट आइन्सटीन (द) जॉन डॉल्टन  
उत्तर : (द)
33. "एक परमाणु में दो इलेक्ट्रॉन की चारों क्वांटम संख्याएँ आपस में समान नहीं हो सकती" यह नियम किस वैज्ञानिक से सम्बन्धित है ?  
(अ) हुन्ड्स (ब) पाउली  
(स) फेराडे (द) आरहेनियस  
उत्तर : (ब)
34. रासायनिक तत्व के अणु के संदर्भ में चुम्बकीय क्वांटम संख्या का संबंध है—  
(अ) अभिविन्यास से (ब) आवृत्ति से  
(स) आमाप से (द) चक्रण से  
उत्तर : (द) UPPSC 2003

35. क्वांटम संख्या जो किसी कक्षा में अंतरिक्ष में अभिविन्यास की दिशा विनिर्दिष्ट करता है—  
(अ) मुख्य क्वांटम संख्या  
(ब) कक्षीय क्वांटम संख्या  
(स) चुम्बकीय क्वांटम संख्या  
(द) प्रचक्रमण क्वांटम संख्या  
उत्तर : (स)
36. किसी तत्व के रासायनिक गुण निम्न में से कौन तय करता है ?  
(अ) प्रोटॉनों की संख्या (ब) इलेक्ट्रॉनों की संख्या  
(स) न्यूट्रॉनों की संख्या (द) उपर्युक्त सभी  
उत्तर : (ब) SSC 2012
37. किसी परमाणु के बाह्यतम कक्षा में कितने इलेक्ट्रॉन रह सकते हैं ?  
(अ) 2 (ब) 8  
(स) 12 (द) कोई निश्चित नहीं  
उत्तर : (ब)
38. एक परमाणु में 9 इलेक्ट्रॉन तथा 10 न्यूट्रॉन हैं, उसकी द्रव्यमान संख्या होगी—  
(अ) 9 (ब) 10  
(स) 18 (द) 19  
उत्तर : (द)
39.  $^{88}\text{Ra}_{226}$  (रेडियम) के नाभिक में न्यूट्रॉन और प्रोटॉनों की संख्या क्रमशः है—  
(अ) 138 एवं 88 (ब) 88 एवं 138  
(स) 226 एवं 88 (द) 88 एवं 226  
उत्तर : (अ)
40. जिस तत्व के परमाणु में 2 प्रोटॉन, 2 न्यूट्रॉन तथा 2 इलेक्ट्रॉन हों, उस तत्व की द्रव्यमान संख्या कितनी होगी ?  
(अ) 2 (ब) 4  
(स) 6 (द) 8  
उत्तर : (ब)
41.  $^{19}\text{K}_{40}$  में इलेक्ट्रॉन की संख्या है—  
(अ) 18 (ब) 19  
(स) 20 (द) 10  
उत्तर : (ब)
42. यदि परमाणु की तीसरी कक्षा सबसे बाह्य कक्षा हो, तो इसमें इलेक्ट्रॉनों की अधिकतम संख्या हो सकती है—  
(अ) 8 (ब) 16  
(स) 18 (द) 36  
उत्तर : (स)
43. किसी परमाणु की परमाणु संख्या है तथा उसकी द्रव्यमान संख्या है, तो इएक परमाणु में 9 इलेक्ट्रॉन तथा 10 न्यूट्रॉन हैं, उसकी द्रव्यमान संख्या होगी—  
(अ) 9 (ब) 10  
(स) 18 (द) 19  
उत्तर : (द)
44. किसी परमाणु की परमाणु संख्या Z है तथा उसकी द्रव्यमान संख्या M है, तो इसके नाभिक में न्यूट्रॉन की संख्या कितनी होगी ?  
(अ) M + Z (ब) M - Z  
(स) M x Z (द) M / Z  
उत्तर : (ब)
45. परमाणु संख्या 17 तथा द्रव्यमान संख्या 35 के एक क्लोरीन परमाणु के नाभिक में होते हैं—  
(अ) 10 प्रोटॉन (ब) 18 प्रोटॉन  
(स) 35 प्रोटॉन (द) 35 न्यूट्रॉन  
उत्तर : (ब)
46. परमाणु क्रमांक 20 वाले परमाणु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है—  
(अ) 2,8,10 (ब) 2,6,8,4  
(स) 2,8,8,2 (द) 2,10,8  
उत्तर : (स) SSC 2010
47. निम्न में से कौनसी इलेक्ट्रॉनिक संरूपण धातु तत्व के लिए है ?  
(अ) 2,8 (ब) 2,8,7  
(स) 2,8,8 (द) 2,8,8,2  
उत्तर : (द)
48. निम्नलिखित में से कौनसी इलेक्ट्रॉनिक संरचना सोडियम आयन की है ?  
(अ) 2,8,1 (ब) 2,8  
(स) 2,8,8 (द) 2,8,7  
उत्तर : (ब)
49. स्वर्ण पत्र से किसके प्रकीर्णन का अध्ययन करके रदरफोर्ड ने नाभिक की खोज की थी ?  
(अ)  $\alpha$  किरणें (ब)  $\beta$  किरणें  
(स)  $\gamma$  किरणें (द) X किरणें  
उत्तर : (अ)
50. जब कोई इलेक्ट्रॉन उच्च कक्षा से निम्न कक्षा में जाता है, तो—  
(अ) ऊर्जा का उत्सर्जन होता है  
(ब) ऊर्जा का अवशोषण होता है  
(स) परमाणु का आकार कम हो जाता है  
(द) इनमें से कोई नहीं  
उत्तर : (अ)

51. सोडियम परमाणु में कोर इलेक्ट्रॉन की संख्या है—  
(अ) 1 (ब) 2  
(स) 8 (द) 10  
उत्तर : (द)
52. किसी परमाणु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2,8,2 है, तो इसमें संयोजी इलेक्ट्रॉन की संख्या है—  
(अ) 10 (ब) 12  
(स) 8 (द) 2  
उत्तर : (द)
53. एक परमाणु में 19 प्रोटॉन तथा 20 न्यूट्रॉन है, तो इसकी द्रव्यमान संख्या होगी—  
(अ) 39 (ब) 19  
(स) 20 (द) 12  
उत्तर : (अ)
54. तत्व A की परमाणु संख्या 13 है, तो इसमें संयोजी इलेक्ट्रॉन होंगे—  
(अ) 0 (ब) 1  
(स) 2 (द) 3  
उत्तर : (द)
55. स्थायी नाभिक में—  
(अ) न्यूट्रॉन और प्रोटॉन की समान संख्या होती है  
(ब) प्रोटॉन की अपेक्षा अधिक न्यूट्रॉन होते हैं  
(स) कोई न्यूट्रॉन नहीं होते  
(द) कोई प्रोटॉन नहीं होते  
उत्तर : (अ) NDA 2011
56. इलेक्ट्रॉन तब तक युग्मित नहीं होते जब तक की इनके लिए प्राप्त रिक्त कक्षक समाप्त न हो जाए, यह नियम कहलाता है—  
(अ) हुण्डस का नियम  
(ब) पाउली का नियम  
(स) ऑफबाऊ का नियम  
(द) हाइजेनबर्ग का नियम  
उत्तर : (अ)
57. अनिश्चिता के सिद्धांत का प्रतिपादन किया—  
(अ) आइन्स्टीन ने (ब) हाइजेनबर्ग ने  
(स) रदरफोर्ड ने (द) पाउली ने  
उत्तर : (ब)
58. "इलेक्ट्रॉन जैसे छोटे कणों की स्थिति तथा वेग का युगपत निर्धारण नहीं किया जा सकता" यह कथन है—  
(अ) हाइजेनबर्ग के अनिश्चितता सिद्धांत का  
(ब) पाउली के अपवर्जन सिद्धांत का  
(स) ऑफबाऊ सिद्धांत का  
(द) इलेक्ट्रॉन के तरंग प्रकृति की डी ब्रौगली धारणा का  
उत्तर : (अ)
59. नाभिक की खोज रदरफोर्ड ने किन कणों की सहायता से की—  
(अ)  $\alpha$  कण (ब)  $\beta$  कण  
(स)  $\gamma$  कण (द) X कण  
उत्तर : (अ)
60. इलेक्ट्रॉन के आवेशज्ञ की खोज किसने की ?  
(अ) रदरफोर्ड (ब) थॉमसन  
(स) चैडविक (द) मिलिकन  
उत्तर : (द)
61. वह कण जो नाभिकीय कणों को बाँधे रखने का काम करता है—  
(अ) इलेक्ट्रॉन (ब) पोजिट्रॉन  
(स) न्यूट्रॉन (द) मेसॉन  
उत्तर : (द)
62. किसी तत्व की रासायनिक प्रकृति निर्भर करती है—  
(अ) आवेश पर  
(ब) इलेक्ट्रॉन पर  
(स) संयोजी इलेक्ट्रॉन पर  
(द) प्रोटॉन पर  
उत्तर : (स)
63. किसी तत्व के रासायनिक गुण निर्भर करते हैं—  
(अ) परमाणु द्रव्यमान पर  
(ब) परमाणु संख्या पर  
(स) द्रव्यमान संख्या पर  
(द) परमाणु भार पर  
उत्तर : (ब)
64. न्यूट्रिनो के खोजकर्ता है—  
(अ) एंडरसन (ब) पाउली  
(स) युकावा (द) गोल्डस्टीन  
उत्तर : (ब)
65. मेसॉन के खोजकर्ता है—  
(अ) पाउली (ब) चैडविक  
(स) सुकावा (द) थॉमसन  
उत्तर : (स)
66. निम्नलिखित में से कौनसा एक क्लोरीन का सही इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है ?  
(अ) 2,7,8 (ब) 2,8,7  
(स) 2,8,8 (द) 7,8,9  
उत्तर : (ब) NDA 2014
67. रदरफोर्ड के  $\alpha$  कणों ने सबसे पहले दिखाया कि परमाणु में होता है—  
(अ) इलेक्ट्रॉन (ब) प्रोटॉन  
(स) नाभिक (द) न्यूट्रॉन  
उत्तर : (स)

68. आणविक कक्षा का अभिविन्यास किससे नियंत्रित होता है ?  
(अ) दिगंशी क्वांटम संख्या से  
(ब) मुख्य क्वांटम संख्या से  
(स) चुम्बकीय क्वांटम संख्या से  
(द) प्रचक्रण क्वांटम संख्या से  
उत्तर : (स) SSC 2013
69. एक परमाणु के तीन आधारभूत अव्यव कौनसे हैं ?  
(अ) प्रोटॉन, न्यूट्रॉन तथा आयन  
(ब) प्रोटॉन, न्यूट्रॉन तथा इलेक्ट्रॉन  
(स) प्रोटियम, ड्यूटेरियम तथा ट्राइटियम  
(द) प्रोटॉन, न्यूट्रिनोस तथा आयन  
उत्तर : (ब) SSC 2013
70. निम्न में से कौनसा एक परमाणु का भाग नहीं है ?  
(अ) इलेक्ट्रॉन (ब) प्रोटॉन  
(स) न्यूट्रॉन (द) फोटोन  
उत्तर : (द) MPPSC 2015
71. जब दो इलेक्ट्रॉन एक ही कक्षा में होते हैं, तो उनमें क्या पाया जाता है ?  
(अ) एक जैसा चक्रण  
(ब) विपरीत चक्रण  
(स) एक जैसा अथवा विपरीत चक्रण  
(द) कोई चक्रण नहीं  
उत्तर : (ब) SSC 2002
72. परमाणु अभाज्य है, यह निम्नलिखित में से किसने प्रस्तावित किया था ?  
(अ) डाल्टन (ब) बर्जीलियस  
(स) रदरफोर्ड (द) आवोग्रादो  
उत्तर : (अ) CDS 2015
73. किसी तत्व के दूसरी कक्षा में परमाणुओं की अधिकतम संख्या हो सकती है ?  
(अ) 8 (ब) 32  
(स) 18 (द) 2  
उत्तर : (अ) RRB 2008
74. कार्बन का परमाणु क्रमांक 6 तथा परमाणु भार 12 है, तो इसके नाभिक में कितने इलेक्ट्रॉन होंगे ?  
(अ) 6 (ब) 12  
(स) 18 (द) 0  
उत्तर : (अ) SSC 2002
75. परमाण्विक संख्या Z और द्रव्यमान संख्या A के परमाणु में इलेक्ट्रॉनों की संख्या है—  
(अ) Z (ब) A - Z  
(स) A (द) Z - A  
उत्तर : (अ) RRB 2008
76. तत्व  $^{92}\text{K}_{435}$  में प्रोटॉनों की संख्या है—  
(अ) 92 (ब) 146  
(स) 235 (द) 135  
उत्तर : (अ) RRB 2009
77. सोडियम का परमाणु संख्या 11 तथा परमाणु द्रव्यमान 23 है, तो इसमें इलेक्ट्रॉन, न्यूट्रॉन और प्रोटॉन की संख्याएं क्रमशः है—  
(अ) 11,11,12 (ब) 12,11,12  
(स) 12,12,11 (द) 11,12,11  
उत्तर : (द) RRB 2009
78.  $^{92}\text{U}_{238}$  में न्यूट्रॉन की संख्या है—  
(अ) 146 (ब) 234  
(स) 90 (द) 148  
उत्तर : (अ)
79. किसी तत्व में परमाणु भार से संबंधित निम्नलिखित कथनों में से कौनसा एक कथन सर्वाधिक उपयुक्त है ?  
(अ) एक तत्व का परमाणु भार उस तत्व के परमाणु में उपस्थित प्रोटॉनों और न्यूट्रॉनों का योग है  
(ब) द्रव्यमान संख्या के विपरीत एक तत्व का परमाणु भार भिन्न हो सकता है  
(स) एक तत्व का परमाणु भार एक पूर्णांक होता है  
(द) एक तत्व के सभी परमाणुओं के परमाणु भार समान होते हैं  
उत्तर : (ब) NDA 2012
80. निम्नलिखित में से 20 न्यूट्रॉन व 18 इलेक्ट्रॉन वाला कण कौनसा है ?  
(अ)  $^{17}\text{Cl}_{37}$  (ब)  $^{18}\text{Ar}_{38}$   
(स)  $^{19}\text{K}_{39}$  (द)  $^{16}\text{U}_{36}$   
उत्तर : (ब) RRB 2004
81. किसी तत्व का परमाणु संख्या 35 है तथा उसमें 18 इलेक्ट्रॉन है, तो उसमें प्रोटॉनों की संख्या होगी—  
(अ) 17 (ब) 18  
(स) 20 (द) 15  
उत्तर : (ब) RRB 2007
82. निम्नलिखित में से कौनसा इलेक्ट्रॉनिक संरूपण धातु तत्वों के लिए होता है ?  
(अ) 2,8 (ब) 2,8,7  
(स) 2,8,18 (द) 2,8,18,2  
उत्तर : (द) BPSC 2002
83. पदार्थ के परमाण्विक सिद्धांत सर्वप्रथम किसने प्रस्तावित किया ?  
(अ) रदरफोर्ड (ब) जॉन डाल्टन  
(स) जे.जे. थॉमसन (द) नील्स बोहर  
उत्तर : (ब) CDS 2015

84. ऋण आवेशित परमाणु में से प्रोटॉनों की संख्या क्या होगी ?  
(अ) तत्व के परमाणु क्रमांक से अधिक  
(ब) तत्व के परमाणु क्रमांक से कम  
(स) परमाणु में इलेक्ट्रॉन की संख्या से अधिक  
(द) परमाणु में इलेक्ट्रॉन की संख्या से कम  
उत्तर : (द) NDA 2011
85. नाभिक की खोज के लिए रदरफोर्ड ने जब धातु ने जब धातु के पतले पत्र अल्फा कणों की बौछार की तो—  
(अ) अधिकांश अल्फा कण धातु की पन्नी को बिना विक्षेपण के पार करके चले गए।  
(ब) सभी अल्फा कण धातु की पन्नी को बिना विक्षेपण के पार करके चले गए।  
(स) अधिकांश अल्फा कण छोटे कोण बनाकर विचलित हो गए।  
(द) अधिकांश अल्फा कण वापस विचलित हो गए।  
उत्तर : (अ) TET 2009
86. तत्व की प्रकृति को ज्ञात किया जा सकता है—  
(अ) इलेक्ट्रॉनिक विन्यास के द्वारा  
(ब) परमाणु क्रमांक के द्वारा  
(स) परमाणु द्रव्यमान के द्वारा  
(द) परमाणु भार के द्वारा  
उत्तर : (अ) RRB 2005
87. निम्नलिखित में से कौनसी संख्या इलेक्ट्रॉन की अधिकतम संख्या है, जो शैल में मौजूद रह सकती है ?  
(अ) 2 (ब) 8  
(स) 18 (द) 32  
उत्तर : (स) SSC 2014
88. परमाणु संरचना का मॉडल किसने विचलित किया ?  
(अ) एल्फ्रेड नोबेल  
(ब) फॅराडे  
(स) बोहर तथा रदरफोर्ड  
(द) वोल्टा  
उत्तर : (अ) SSC 2002
89. निम्नलिखित में से कौन एक अस्थायी कण है ?  
(अ) इलेक्ट्रॉन (ब) प्रोटॉन  
(स) न्यूट्रॉन (द) इनमें से सभी  
उत्तर : (स)