

## रसायन विज्ञान प्रश्नोत्तरी - 7

सभी प्रतियोगी परीक्षाओं के लिए उपयोगी प्रश्न

Download SSC Papers

Q.1. आविष्कार कक्षा का अभिन्यास किससे नियंत्रित होता है ?

- ☐ प्रचक्रण क्वान्टम संख्या
- ☐ दिगंशी क्वान्टम संख्या
- ☒ चुम्बकीय क्वान्टम संख्या ✓
- ☐ मुख्य क्वान्टम संख्या

Q.2. एक परमाणु के तीन आधारभूत अवयव कौन - से हैं ?

- ☐ प्रोटॉन , न्यूट्रॉन तथा आयन
- ☐ प्रोटॉन , न्यूट्रिनोस तथा आयन
- ☐ प्रोटियम , ड्यूटिरियम तथा ट्राइटियम
- ☒ प्रोटॉन , न्यूट्रॉन तथा इलेक्ट्रॉन ✓

Q.3. एकधा आयनित कार्बन परमाणु के नाभिक में क्या होता है ?

- ☐ 6 प्रोटॉन , 6 न्यूट्रॉन और 6 इलेक्ट्रॉन
- ☐ 12 प्रोटॉन , 6 न्यूट्रॉन और 6 इलेक्ट्रॉन
- ☒ 6 प्रोटॉनों और 6 न्यूट्रॉन ✓
- ☐ 5 प्रोटॉन और 6 न्यूट्रॉन

Q.4. निम्नलिखित में से कौन - सा एक परमाणु का भाग नहीं है ?

- ☐ न्यूट्रॉन
- ☒ फोटॉन ✓
- ☐ इलेक्ट्रॉन
- ☐ प्रोटॉन

Q.5. जब दो इलेक्ट्रॉन एक ही कक्षा में होते हैं , तो उनमें क्या पाया जाता है ?

- ☐ एक जैसा अथवा विपरीत चक्रण
- ☐ कोई चक्रण नहीं
- ☒ विपरीत चक्रण ✓
- ☐ एक जैसा चक्रण

Q.6. परमाणु अभाज्य है , यह निम्नलिखित में से किसने प्रस्तावित किया था ?

- ☐ बर्जीलियस
- ☒ डाल्टन ✓
- ☐ रदरफोर्ड
- ☐ आवोगाद्रो

Q.7. किसी तत्व के परमाणु की दूसरी कक्षा में इलेक्ट्रॉनों की अधिकतम संख्या हो सकती है -

- ☐ 2
- ☐ 18
- ☒ 8 ✓
- ☐ 32

Q.8. कार्बन का परमाणु क्रमांक 6 तथा परमाणु भार 12 है । इसके नाभिक में कितने प्रोटॉन होते हैं ?

- ☐ शून्य
- ☐ 18
- ☐ 12
- ☒ 6 ✓

Q.9. तत्व  ${}_{92}\text{U}^{235}$  में प्रोटॉनों की संख्या है -

- ☐ 146
- ☐ 235
- ☒ 92 ✓
- ☐ 135

Q.10. सोडियम का परमाणु संख्या 11 तथा परमाणु द्रव्यमान 23 है। इसमें इलेक्ट्रॉन, न्यूट्रॉन एवं प्रोटॉन की संख्याएँ क्रमशः होंगी -

- ☐ 12, 12, 11
- ☐ 12, 11, 12
- ☐ 11, 11, 12
- ☒ 11, 12, 11 ✓

Q.11.  ${}_{92}\text{U}^{238}$  में न्यूट्रॉनों की संख्या होगी -

- ☐ 148
- ☐ 90
- ☐ 234
- ☒ 146 ✓

Q.12. परमाणु की प्रभावी त्रिज्या होती है -

- ☒  $10^{-10} \text{ m}$  ✓
- ☐  $10^{-6} \text{ m}$
- ☐  $10^{-14} \text{ m}$
- ☐  $10^{-15} \text{ m}$

Q.13. किसी तत्व का परमाणु संख्या 35 है तथा उसमें 18 इलेक्ट्रॉन हैं, तो उसमें प्रोटोनों की संख्या होगी -

- ☐ 15
- ☐ 20
- ☒ 18 ✓
- ☐ 17

Q.14. निम्नलिखित में से कौन - सा इलेक्ट्रॉनिक संरूपण धातु तत्वों के लिए होता है ?

- ☐ 2, 8
- ☐ 2, 8, 7
- ☐ 2, 8, 18

☐ 2, 8, 18, 2 ✓

Q.15. किसी तत्व के परमाणु में 2 प्रोटॉन , दो न्यूट्रॉन और 2 इलेक्ट्रॉन हों ; तो उस तत्व की द्रव्यमान संख्या कितनी होगी ?

☐ 2

☐ 6

☐ 4 ✓

☐ 8

Q.16. ऋणावेशित परमाणु ( ऋणायन ) में प्रोटॉनों की संख्या क्या है ?

☐ परमाणु में इलेक्ट्रॉनों की संख्या से अधिक

☐ परमाणु में इलेक्ट्रॉनों की संख्या से कम ✓

☐ तत्व के परमाणु क्रमांक से कम

☐ तत्व के परमाणु क्रमांक से अधिक

Q.17. तत्वों की प्रकृति को ज्ञात किया जा सकता है -

☐ परमाणु द्रव्यमान के द्वारा

☐ इलेक्ट्रॉनिक विन्यासीकरण के द्वारा ✓

☐ परमाणु भार द्वारा

☐ परमाणु क्रमांक के द्वारा

Q.18. निम्नलिखित में से कौन - सी संख्या इलेक्ट्रॉन की अधिकतम संख्या है , जो M शेल में मौजूद रह सकती है ?

☐ 32

☐ 8

☐ 2

☐ 18 ✓

Q.19. परमाणु संरचना का मॉडल किसने विकसित किया ?

☐ फैंराडे

☐ बोहर तथा रदरफोर्ड ✓

☐ एल्फ्रेड नोबेल

☐ वोल्टा

Q.20. निम्न में से कौन - सा कथन गलत है ?

☐ प्लाज्मा अवस्था में , उच्च ताप द्रव्य के परमाणु आयनित अवस्था में होते हैं

☐ द्रव्य की वह अवस्था , जिसका आकार एवं आयतन दोनों निश्चित होते हैं ठोस कहलाती है ।

☐ वायुमण्डलीय दाब पर वह तापमान जिस पर ठोस पिघलकर द्रव बन जाता है , गलनांक कहलाता है

☐ द्रव्य की वह अवस्था जो अत्यधिक उच्च ताप पर प्राप्त होती है , बोस - आइंस्टीन कंडेनसेट कहलाती है ✓

Q.21. पदार्थ के परमाणुवाद के प्रणेता थे

☐ मेण्डलीफ

☐ आवोगाद्रो

☐ डाल्टन ✓

☐ रदरफोर्ड

Q.22. किसी पदार्थ का वह सूक्ष्मतम कण जिसका विभाजन नहीं हो सकता , कहलाता है

☐ यौगिक

☐ परमाणु ✓

☐ तत्व

☐ अणु

Q.23. निम्न में आविष्कार आविष्कारक का कौन - सा युग्म सुमेलित नहीं है ?

☐ प्रोटॉन - रदरफोर्ड

☐ इलेक्ट्रॉन - जे जे थॉमसन

☐ फोटॉन - यूकावा ✓

☐ न्यूट्रॉन - चैडविक

Q.24. परमाणु के नाभिक में होता है

- ☐ प्रोटॉन एवं इलेक्ट्रॉन
- ☒ प्रोटॉन एवं न्यूट्रॉन ✓
- ☐ इलेक्ट्रॉन एवं न्यूट्रॉन
- ☐ उपरोक्त में से कोई नहीं

Q.25. एक तत्व का परमाणु क्रमांक 19 तथा द्रव्यमान संख्या 39 है। उसके नाभिक में न्यूट्रॉनों की संख्या होगी

- ☐ 49
- ☐ 30
- ☐ 10
- ☒ 20 ✓

Q.26. परमाणु के नाभिक में उपस्थित प्रोटॉनों की संख्या को कहा जाता है -

- ☐ परमाणु भार
- ☐ प्रोटॉनों की कुल संख्या
- ☒ परमाणु क्रमांक ✓
- ☐ द्रव्यमान संख्या

Q.27. सामान्य ताप एवं दाब पर विभिन्न गैसों के एक ग्राम अणु का आयतन होता है

- ☐ 0.224 लीटर
- ☒ 22.4 लीटर ✓
- ☐ 224.0 लीटर
- ☐ 2.24 लीटर

Q.28. एक मोल में कुल परमाणुओं की संख्या है

- ☐  $60.23 \times 10^{23}$
- ☐  $6.023 \times 10^{21}$
- ☒  $6.023 \times 10^{23}$  ✓

☐  $602.3 \times 10^{23}$

Q.29. निम्न में सार्वत्रिक विलायक है

☐ ऐल्कोहॉल

☐ नेफ्था

☒ जल ✓

☐ ईथर

Q.30. रेडियोसक्रियता का पता सर्वप्रथम किसने लगाया था ?

☐ रदरफोर्ड

☐ मैडम क्यूरी

☒ हेनरी बैकुरल ✓

☐ आइन्सटीन

Q.31. अम्ल का जलीय विलयन नीले लिटमस पर क्या प्रतिक्रिया करता है ?

☐ पीला कर देता है

☒ लाल कर देता है ✓

☐ कुछ असर नहीं होता

☐ हरा कर देता है

Q.32. रक्त का pH मान क्या है ?

☐ 6.4

☐ -8.4

☒ 7.4 ✓

☐ 4.8

Q.33. शुद्ध जल का pH होता है

☒ 7 ✓

☐ 6

☐ 8

☐ 9

Q.34. ड्यूटीरियम में होता है

☐ एक न्यूट्रॉन एवं दो प्रोटॉन

☒ एक न्यूट्रॉन एवं एक प्रोटॉन ✓

☐ दो न्यूट्रॉन एवं दो प्रोटॉन

☐ दो न्यूट्रॉन एवं एक प्रोटॉन

Q.35. ऑक्सीकरण में

☐ प्रोटॉन मुक्त किए जाते हैं

☐ प्रोटॉन ग्रहण किए जाते हैं

☒ इलेक्ट्रॉन मुक्त किए जाते हैं ✓

☐ इलेक्ट्रॉन ग्रहण किए जाते हैं

Q.36. आधुनिक आवर्त नियम का प्रतिपादन किसने किया था ?

☐ न्यूलैण्ड ने

☐ मेण्डल ने

☐ मोसले ने

☒ मेण्डलीफ ने ✓

Q.37. सबसे अधिक विद्युत ऋणात्मक तत्व है

☐ आयोडीन

☐ ब्रोमीन

☐ क्लोरीन

☒ फ्लुओरीन ✓

Q.38. आधुनिक आवर्त सारणी में तत्वों के वर्गीकरण का आधार क्या है ?

☒ परमाणु क्रमांक ✓



- ☐ परमाणु द्रव्यमान
- ☐ परमाणु घनत्व
- ☐ उपरोक्त में से कोई नहीं

Q.39. मेण्डलीफ के अनुसार तत्वों के गुण निम्न में से किसके आवर्ती फलन होते हैं ?

- ☒ परमाणु क्रमांक के ✓
- ☐ परमाणु घनत्व के
- ☐ परमाणु भार के
- ☐ इन सभी के

Q.40. "हेमेटाइट" किस धातु का अयस्क है ?

- ☒ लोहा ✓
- ☐ बॉक्साइट
- ☐ ऐलुमिनियम
- ☐ सोना

Q.41. निम्न में से कौन ऐलुमिनियम की मिश्रधातु है ?

- ☐ काँसा
- ☐ जर्मन सिल्वर
- ☐ पीतल
- ☒ मैग्नेलियम ✓

Q.42. "जर्मन सिल्वर" किसका मिश्रण होता है ?

- ☒ ताँबा , जस्ता एवं निकिल ✓
- ☐ ताँबा , जस्ता एवं ऐलुमिनियम
- ☐ पीतल , ताँबा एवं निकिल
- ☐ जस्ता एवं तौबा

Q.43. "पीतल" किसका मिश्रण होता है ?

- ☐ ताँबा + स्ट्रांशियम
- ☒ ताँबा + जस्ता ✓
- ☐ ताँबा + निकिल
- ☐ ताँबा + ऐलुमिनियम

Q.44. ऐलुमिनियम का निम्न में से किस अयस्क से निष्कर्षण किया जाता है ?

- ☐ कोरण्डम
- ☐ बॉक्साइट
- ☐ फेल्सपॉर
- ☒ ये सभी ✓

Q.45. "पिच ब्लैण्ड" निम्न में से किस धातु का अयस्क है ।

- ☐ मिलेराइट
- ☒ यूरेनियम ✓
- ☐ कोरण्डम
- ☐ क्रोमियम

Q.46. निम्न में से कौन - सा तथ्य सत्य है ?

- ☐ अधातु चमकहीन , भंगुर , उष्मा एवं विद्युत के कुचालक होते हैं
- ☐ समांगी मिश्रण में प्रत्येक भाग का संघटन समान होता है
- ☒ तत्वों को भौतिक या रासायनिक विधियों द्वारा पुनः सरल पदार्थों में विभाजित किया जा सकता है ✓
- ☐ उपरोक्त में से कोई नहीं

Q.47. एक विलयन में हाइड्रोजन आयन (  $H^+$  ) सान्द्रण  $1 \times 10^{-7}$  मोल / लीटर है । विलयन का pH मान होगा

- ☐ 6
- ☒ 7 ✓
- ☐ 0

○ 8

Q.48. किसी विलयन का pH मान 4 है। इसमें उपस्थित हाइड्रोजन आयन  $[H^+]$  की सान्द्रता है

- $1 \times 10^{-8}$  मोल / लीटर
- $1 \times 10^{-14}$  मोल / लीटर
- $1 \times 10^{-4}$  मोल / लीटर ✓
- $1 \times 10^{-7}$  मोल / लीटर

Q.49. जल में अस्थायी कठोरता का प्रमुख कारण क्या है ?

- कैल्सियम एवं मैग्नीशियम के नाइट्रेट्स
- कैल्सियम एवं मैग्नीशियम के सल्फेट्स
- कैल्सियम एवं मैग्नीशियम के बाइकार्बोनेट्स ✓
- उपरोक्त सभी

Q.50. जल की कठोरता कैसे दूर की जाती है ?

- जल में ब्लीचिंग पाउडर डालकर
- जल में क्लोरीन डालकर
- जल में सोडियम कार्बोनेट डालकर ✓
- जल में डी डी टी डालकर

Download Rajasthan Constable GK PDFs

Disclaimer - यह पीडीएफ विभिन्न स्रोतों से तथ्य एकत्रित करके बनायीं गयी है, यदि इसमें कोई त्रुटि पायी जाती है तो नॉलेज हब संचालक की जिम्मेदारी नहीं होगी।

अन्य पीडीएफ डाउनलोड करने के लिए यहाँ क्लिक करें या गूगल पर सर्च करें - [knowledgekahub](https://www.knowledgekahub.com)



@knowledgekahub



@knowledgekahub



Click Here To Join

अगर हारने से डर लगता है, तो जीतने की कभी इच्छा मत रखो।