



Naukri Aspirant

सपनों को दें उड़ान

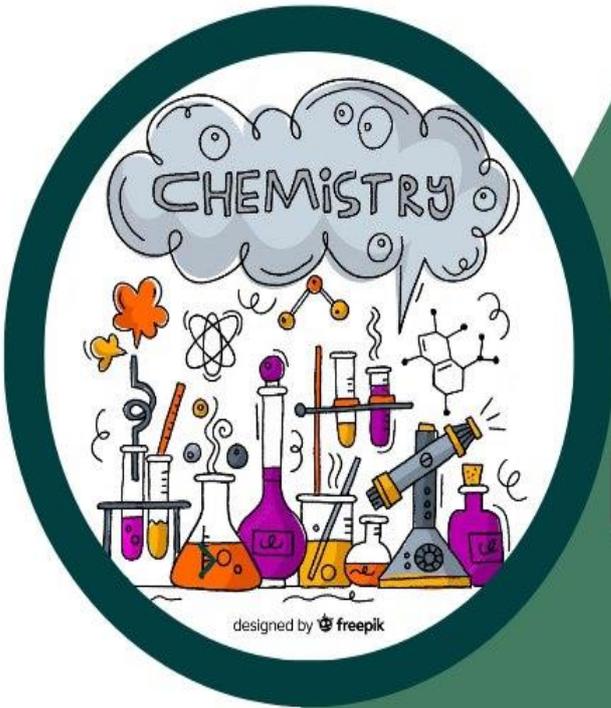
Official Whatsapp Number

 **8930213325**

फोन नम्बर Save करना ना भूले

रसायन विज्ञान

Chapter - 2



**रेडियोधर्मिता तथा
नाभिकीय रसायन**

**सभी आगामी परीक्षा SSC CHSL , SSC
MTS , RAILWAY, STATE EXAM**

www.naukriaspirant.com

ऐसे ही रसायन विज्ञान (Chemistry) से सम्बंधित अन्य पीडीएफ और नोट्स
प्राप्त करने के लिए हमारी वेबसाइट पर Visit कीजिये।

www.naukriaspirant.com



रेडियोधर्मिता तथा नाभिकीय रसायन महत्वपूर्ण MCQ's

1. निम्नलिखित में से किसको रेडियोधर्मिता की भौतिक परिमाण की इकाई कहते हैं?

- (A) रेडियन
- (B) बैकोरल
- (C) स्टेरेडियन
- (D) केल्विन

उत्तर :- बैकोरल

2. रेडियोएक्टिवता की खोज किसने की?

- (A) हेनरी बैकोरल
- (B) रदरफोर्ड
- (C) कार्ले
- (D) सूरी

उत्तर :- हेनरी बैकोरल

3. रेडियोएक्टिवता मापी जाती है :-

- (A) कैलोरी मीटर से
- (B) पोलरी मीटर से
- (C) बैरो मीटर से
- (D) गीगर - मूलर काउण्टर से

उत्तर :- गीगर - मूलर काउण्टर से

4. निम्न में से कौन-सा तत्व रेडियोएक्टिवता का प्रदर्शन नहीं करता है-

- (A) यूरेनियम
- (B) थोरियम
- (C) एल्युमिनियम
- (D) पोलोनियम

उत्तर :- एल्युमिनियम





5. नाभिकीय त्रिज्या को व्यक्त करने की सबसे उपयुक्त इकाई होगी:-

- (A) फर्मी
- (B) एस्ट्रॉंग
- (C) माइक्रोन
- (D) नैनोमीटर

उत्तर :- फर्मी

6. यूरेनियम के रेडियोएक्टिव क्षय के उपरान्त प्राप्त होता है

- (A) रेडियम
- (B) थोरियम
- (C) पोलोनियम
- (D) लेड

उत्तर :- पोलोनियम

7. निम्न में से कौन-सा तत्व रेडियोएक्टिव है:-

- (A) कोबाल्ट
- (B) यूरेनियम
- (C) आर्गन
- (D) क्रोमियम

उत्तर :- यूरेनियम

8. निम्न में से कौन सा तत्व रेडियोएक्टिव नहीं है:-

- (A) यूरेनियम
- (B) थोरियम
- (C) रेडियम
- (D) कैडमियम

उत्तर :- कैडमियम

9. नाभिकीय बल होते हैं:-

- (A) आवेश से प्रभाव रहित
- (B) चक्रण से प्रभाव रहित
- (C) आवेश सममित
- (D) आवेश से प्रभाव रहित





उत्तर :- आवेश से प्रभाव रहित

10. निम्न में से कौन-सा तत्व रेडियोएक्टिव है?

- (A) कोबाल्ट
- (B) यूरेनियम
- (C) आर्गन
- (D) क्रोमियम

उत्तर :- यूरेनियम

11. निम्न में से कौन-सा तत्व रेडियो एक्टिव नहीं है?

- (A) रेडियम
- (B) प्लूटोनियम
- (C) ज़रकोनियम
- (D) यूरेनियम

उत्तर :- ज़रकोनियम

12. नाभिकीय विखण्डन की प्रक्रिया में, नाभिकीय रिएक्टर में विद्युत का संचालन करने के लिए सामान्यतः किस तत्व का उपयोग करते हैं?

- (A) रेडियम
- (B) प्लूटोनियम
- (C) यूरेनियम
- (D) ड्यूटीरियम

उत्तर :- यूरेनियम

13. अल्फा कण _____ हैं।

- (A) बीटा कणों के द्रव्यमान के दो गुने कण
- (B) ऋणावेशित कण
- (C) हीलियम नाभिक के समान कण
- (D) गामा कणों से कम आयतन क्षमता वाले कण

उत्तर :- हीलियम नाभिक के समान कण

14. निम्न में से किसे नाभिकीय रिएक्टर में न्यूट्रॉन मन्दक के रूप में प्रयोग किया जाता है?

- (A) थोरियम
- (B) ग्रेफाइट





- (C) सीजियम
(D) रेडियम

उत्तर :- ग्रेफाइट

15. निम्न में से किस की भेदन क्षमता सबसे कम होती है?

- (A) एल्फा-किरण
(B) बीटा-किरण
(C) गामा किरण
(D) पराबैंगनी किरण

उत्तर :- एल्फा-किरण

16. नाभिकीय रिएक्टर में भारी जल का उपयोग शीतलक के रूप में किया जाता है। भारी जल है:-

- (A) खनिज प्रधान जल
(B) आजोनीकृत जल
(C) भारी धातुओं के खनिजों से युक्त जल
(D) हाइड्रोजन परमाणु के भारी समस्थानिकों से युक्त जल

उत्तर :- हाइड्रोजन परमाणु के भारी समस्थानिकों से युक्त जल

17. वह कौन से दो तत्व है जिनका प्रयोग नाभिकीय रिएक्टर अभिक्रिया में, श्रृंखला अभिक्रिया के दौरान न्यूट्रॉनों के अवशोषण में किया जाता है?

- (A) बोरॉन तथा कैडमियम
(B) बोरॉन तथा प्लूटोनियम
(C) कैडमियम तथा यूरेनियम
(D) यूरेनियम तथा बोरॉन

उत्तर :- बोरॉन तथा कैडमियम

18. नाभिकीय रिएक्टर निम्न में से किस सिद्धांत पर आधारित है:-

- (A) विखण्डन
(B) संलयन
(C) ऊष्मीय सिद्धांत
(D) तीनों के सामूहिक प्रभाव के सिद्धांत पर

उत्तर :- विखण्डन

19. नाभिकीय रिएक्टर में नियन्त्रण छड़ किस धातु की बनी होती है?





- (A) Fe
- (B) ग्रेफाइट
- (C) Cd
- (D) Be

उत्तर :- ग्रेफाइट

20. निम्न में से कौन-सा तत्व रेडियोधर्मिता का प्रदर्शन नहीं करता?

- (A) यूरेनियम
- (B) थोरियम
- (C) एल्युमिनियम
- (D) पोलोनियम

उत्तर :- एल्युमिनियम

21. परमाणु बम का सर्वप्रथम प्रयोग, निम्न में से किस पर किया गया था?

- (A) नागासाकी
- (B) हिरोशिमा
- (C) टोक्यो
- (D) हांगकांग

उत्तर :- हिरोशिमा

22. परमाणु बम का अविष्कार किसने किया?

- (A) वॉन ब्रॉन ने
- (B) जे. रॉबर्ट ओपन हैमर ने
- (C) एडवर्ड टेलर ने
- (D) सैमुअल कोहेन ने

उत्तर :- जे. रॉबर्ट ओपन हैमर ने

23. हाइड्रोजन बम किसने विकसित किया?

- (A) वॉन ब्रॉन ने
- (B) जे. रॉबर्ट ओपन हैमर ने
- (C) एडवर्ड टेलर ने
- (D) सैमुअल कोहेन ने

उत्तर :- एडवर्ड टेलर ने





24. परमाणु विस्फोट को निम्न में से किसके द्वारा रोका जाता है:-

- (A) ताप नाभिकीय अभिक्रिया द्वारा
- (B) रसायनिक अभिक्रिया द्वारा
- (C) नियन्त्रित श्रृंखला अभिक्रिया द्वारा
- (D) अनियन्त्रित नाभिकीय अभिक्रिया द्वारा

उत्तर :- अनियन्त्रित नाभिकीय अभिक्रिया द्वारा

25. रेडियोधर्मिता के अन्तर्गत निम्न में से किसका विघटन होता है:-

- (A) नाभिक
- (B) आयन
- (C) परमाणु
- (D) अणु

उत्तर :- नाभिक

26. भारत में नाभिकीय हथियारों का परीक्षण किया जाता है?

- (A) श्री हरि कोटा में
- (B) बंगलौर में
- (C) पोखरन में
- (D) कांचीपुरम में

उत्तर :- पोखरन में

27. निम्न में से कौन रेडियोएक्टिव पदार्थ नहीं है?

- (A) यूरेनियम
- (B) थोरियम
- (C) प्लूटोनियम
- (D) ज़रको नियम

उत्तर :- ज़रको नियम

28. बीटा किरणों में इलेक्ट्रॉनों का उत्सर्जन, निम्न में से कहाँ से होता है?

- (A) परमाणु के अन्तः कक्षकों से
- (B) नाभिक में उपस्थित इलेक्ट्रॉनों से
- (C) नाभिक में उपस्थित न्यूट्रॉनों के क्षय से
- (D) नाभिक से निष्कर्षित प्रोटॉनों से





उत्तर :- नाभिक में उपस्थित न्यूट्रॉनों के क्षय से

29. निम्न में से कौन-सी अक्रिय गैस रेडियोएक्टिव है:-

- (A) Xe
- (B) He
- (C) Ne
- (D) Rn

उत्तर :- Rn

30. रेडियोएक्टिव तत्वों में कोई भी परिवर्तन नहीं होता जब-

- (A) गामा किरणों का उत्सर्जन होता है।
- (B) आक्सीकरण होता है।
- (C) एल्फा कणों का उत्सर्जन होता है।
- (D) बीटा कणों का उत्सर्जन होता है।

उत्तर :- गामा किरणों का उत्सर्जन होता है।

31. निम्न में से कौन-सा तत्व रेडियोएक्टिव है:-

- (A) सीजियम
- (B) प्लेटिनम
- (C) स्ट्रॉन्शियम
- (D) थोरियम

उत्तर :- थोरियम

32. रेडियोएक्टिव नमूनों को लेड के डिब्बों में रखते हैं। डिब्बों के लिए लेड का प्रयोग होता है क्योंकि वह:-

- (A) भारी होता है।
- (B) कठोर होता है।
- (C) एक अच्छा अवशोषक होता है।
- (D) बुरा चालक पदार्थ होता है।

उत्तर :- एक अच्छा अवशोषक होता है

33. सबसे हल्का रेडियोएक्टिव तत्व है।

- (A) ड्यूटीरियम
- (B) पोलोनियम





- (C) ट्रीटियम
(D) यूरेनियम

उत्तर :- ट्रीटियम

34. निम्न में से कौन सा पदार्थ प्राकृतिक रूप से प्राप्त नहीं होता परन्तु इसका कृत्रिम उत्पादन किया जा सकता है:-

- (A) थोरियम
(B) रेडियम
(C) प्लूटोनियम
(D) यूरेनियम

उत्तर :- प्लूटोनियम

35. रेडियोएक्टिव पदार्थ निम्न में से किसका उत्सर्जन करते हैं?

- (A) रेडियोकिरणों का
(B) अवरक्त किरणों का
(C) पराबैंगनी किरणों का
(D) α , β तथा γ किरणों का

उत्तर :- α , β तथा γ किरणों का

36. केरल के तटों पर रेडियोएक्टिव प्रदूषण का मुख्य कारण क्या है?

- (A) प्लूटोनियम
(B) जिंक
(C) थोरियम
(D) रेडियम

उत्तर :- थोरियम

37. नाभिक की अस्थिरता का मुख्य कारण है:-

- (A) इलेक्ट्रॉन तथा प्रोटॉन के उच्च अनुपात
(B) न्यूट्रॉन तथा प्रोटॉन के उच्च अनुपात
(C) इलेक्ट्रॉन से प्रोटॉन के निम्न अनुपात
(D) न्यूट्रॉन से इलेक्ट्रॉन के निम्न अनुपात

उत्तर :- न्यूट्रॉन तथा प्रोटॉन के उच्च अनुपात

38. निम्न में से कौन-सी रासायनिक समीकरण सबसे हानिकारक किरणों को जन्म देती हैं?





- (A) संलयन
- (B) विखण्डन
- (C) रसायनिक समीकरण
- (D) प्रकाश रसायनिक

उत्तर :- विखण्डन

39. परमाणु बम विस्फोट के दौरान बहुत अधिक मात्रा में ऊर्जा का उत्सर्जन होता है, इसका मुख्य कारण:-

- (A) द्रव्यमान का ऊर्जा में रूपांतरण
- (B) रसायनिक ऊर्जा का ऊष्मीय ऊर्जा में रूपांतरण
- (C) यांत्रिकी ऊर्जा का नाभिकीय ऊर्जा में रूपांतरण
- (D) न्यूट्रॉनों का प्रोटॉनों में रूपांतरण

उत्तर :- द्रव्यमान का ऊर्जा में रूपांतरण

40. वह कण, जो यूरेनियम की नाभिकीय विखण्डन अभिक्रिया में, सतत् श्रृंखला अभिक्रिया के लिए प्रधान कारक होते हैं:-

इलेक्ट्रॉन

- (A) प्रोटॉन
- (B) न्यूट्रॉन
- (C) पॉज़िट्रॉन

उत्तर :- न्यूट्रॉन

41. नाभिकीय रिएक्टर की खोज किसने की

- (A) एनरिको फर्मी ने
- (B) एडोल्फ गेस्टॉन इयूगन फिक ने
- (C) सेनफोर्ड
- (D) बेनॉइट फॉरनिरॉन ने

उत्तर :- एनरिको फर्मी ने

42. नाभिकीय रिएक्टर में ग्रेफाइट का प्रयोग के लिए किया जाता है।

- (A) ईंधन
- (B) स्नेहक
- (C) मंदक





(D) विद्युत संवाहक

उत्तर :- मंदक

43. निम्न में से किसका उपयोग नाभिकीय रिएक्टर में मंदक के रूप में किया जाता है?

- (A) यूरेनियम
- (B) रेडियम
- (C) थोरियम
- (D) ग्रेफाइट

उत्तर :- ग्रेफाइट

44. नाभिकीय रिएक्टर में, न्यूट्रॉनों की गति को मन्द करने के लिए प्रयोग किया जाता है:-

- (A) विखण्डन उत्पाद
- (B) मंदक
- (C) नियंत्रक छड़े
- (D) शीतलक तंत्र

उत्तर :- मंदक

45. वह किरणें जिनमें हमारे शरीर को गहराई तक भेदने की क्षमता होती है, कहलाती है:-

- (A) पराबैंगनी किरणें
- (B) अल्फा कण
- (C) बीटा कण
- (D) गामा किरणें

उत्तर :- गामा किरणें

46. नाभिकीय विखण्डन के दौरान श्रृंखला अभिक्रिया को नियन्त्रित करने के लिए, निम्न में से किसका प्रयोग न्यूट्रॉनों को अवशोषित करने के लिए किया जाता है

- (A) बोरॉन
- (B) यूरेनियम
- (C) भारी जल
- (D) प्लूटोनियम

उत्तर :- बोरॉन

47. रेडियोएक्टिवता के दौरान निम्न में से किन किरणों का उत्सर्जन नहीं होता?

- (A) एल्फा किरणें





- (B) बीटा किरणें
- (C) गामा किरणें
- (D) कैथोड किरणें

उत्तर :- कैथोड किरणें

48. एक बीटा कण की हानि, निम्न में से किसके बराबर होगी :-

- (A) एक प्रोटॉन वृद्धि के बराबर
- (B) एक न्यूट्रॉन की कमी के बराबर
- (C) विकल्प (A) और (B) दोनों
- (D) इनमें से कोई नहीं।

उत्तर :- विकल्प (A) और (B) दोनों

49. कोई तत्व X क्रमशः तीन बार में एक कण α कण या दो β कणों का त्याग करता है। परिणामी तत्व होगा:-

- (A) X का एक समभारिक
- (B) X का एक समस्थानिक
- (C) X तत्व
- (D) X का एक समन्यूट्रॉनिक

उत्तर :- X का एक समस्थानिक

50. नाभिकीय रिएक्टर निम्न में से किस पर आधारित है:-

- (A) नाभिकीय विखण्डन पर
- (B) प्राकृतिक रेडियोएक्टिवता पर
- (C) नाभिकीय संलयन पर
- (D) स्वाभाविक रसायनिक अभिक्रियाओं पर

उत्तर :- नाभिकीय विखण्डन पर

51. नाभिकीय रिएक्टर में भारी जल का प्रयोग क्यों किया जाता है?

- (A) रिएक्टर से ऊष्मा के परावर्तन हेतु
- (B) विखण्डन अभिक्रिया हेतु तीव्र गति के न्यूट्रॉन उपलब्ध कराने हेतु
- (C) न्यूट्रॉनों की तीव्र गति को नियन्त्रित करने हेतु
- (D) न्यूट्रॉनों की गति बढ़ाने हेतु

उत्तर :- न्यूट्रॉनों की तीव्र गति को नियन्त्रित करने हेतु





52. सूर्य की ऊर्जा का मुख्य कारण:-

- (A) नाभिकीय विखण्डन है।
- (B) रेडियोधर्मिता है।
- (C) ऊष्मा है।
- (D) नाभिकीय संलयन है।

उत्तर :- नाभिकीय संलयन है।

53. सूर्य की विकिरण ऊष्मा का मुख्य कारण:-

- (A) अविघटन है।
- (B) नाभिकीय विखण्डन है।
- (C) नाभिकीय संलयन है।
- (D) दहन है।

उत्तर :- नाभिकीय संलयन है।

54. निम्न में से कौन, नाभिकीय संलयन ऊर्जा का मुख्य स्रोत है:-

- (A) आणविक
- (B) हाइड्रोजन
- (C) सूर्य
- (D) चन्द्रमा

उत्तर :- सूर्य

55. हाइड्रोजन बम निम्न में से किस सिद्धांत पर आधारित है:-

- (A) नियन्त्रित नाभिकीय विखण्डन अभिक्रिया पर
- (B) अनियन्त्रित नाभिकीय विखण्डन अभिक्रिया पर
- (C) नियन्त्रित नाभिकीय संलयन अभिक्रिया पर
- (D) अनियन्त्रित नाभिकीय संलयन अभिक्रिया पर

उत्तर :- अनियन्त्रित नाभिकीय संलयन अभिक्रिया पर

56. भारत से पहले कितने देशों ने परमाणु बम विस्फोट किया?

- (A) 5
- (B) 4
- (C) 6
- (D) 3





उत्तर :- 5

57. परमाणु बम आधारित होता है:-

- (A) नाभिकीय संलयन पर
- (B) नाभिकीय विखण्डन पर
- (C) प्रेरित रेडियोधर्मिता पर
- (D) अपघटन पर

उत्तर :- नाभिकीय विखण्डन पर

58. हृदय के गतिनिर्धारक में निम्न में से किस रेडियोएक्टिव तत्व का प्रयोग होता है?

- (A) यूरेनियम
- (B) ड्यूटीरियम
- (C) प्लूटोनियम
- (D) रेडियम

उत्तर :- प्लूटोनियम

59. निम्न में से कौन सबसे भिन्न है:-

- (A) ट्राम्बे
- (B) तारापुर
- (C) कलपक्कम
- (D) नरोरा

उत्तर :- ट्राम्बे

60. क्यूरी बिन्दु वह ताप है जिस पर:-

- (A) पदार्थ रेडियोएक्टिव हो जाते हैं।
- (B) धातु चालकता त्याग देती है।
- (C) की गुण देती है।
- (D) धातु का तत्वांतरण हो जाता है।

उत्तर :- धातु चालकता त्याग देती है।

61. वह संयन्त्र कौन-सा है जिसमें रेडियोएक्टिवता का प्रयोग पाषाण वस्तुओं के काल निर्धारण में किया जाता है?

- (A) रेडियम डेटिंग
- (B) यूरेनियम डेटिंग





- (C) कार्बन डेटिंग
(D) ड्यूटीरियम डेटिंग

उत्तर :- कार्बन डेटिंग

62. 'रेडियो कार्बन डेटिंग' तकनीक का प्रयोग किस उद्देश्य के लिए किया जाता है :-

- (A) मृदा प्रदूषण का आंकलन करने के लिए
(B) जीवाश्म में उपस्थित जल की मात्रा का आंकलन करने के लिए
(C) जीवाश्म की आयु का आंकलन करने के लिए
(D) मृदा की गुणवत्ता का आंकलन करने के लिए

उत्तर :- जीवाश्म की आयु का आंकलन करने के लिए

63. परमाणु रिएक्टर में नियन्त्रण छड़ के रूप में किसका प्रयोग किया जाता है

- (A) सोडियम
(B) यूरेनियम
(C) ग्रेफाइट
(D) बोरॉन

उत्तर :- बोरॉन

64. निम्न में से किसको नाभिकीय रिएक्टर में मन्दक के रूप में प्रयोग किया जाता है?

- (A) सोडियम
(B) यूरेनियम
(C) ग्रेफाइट
(D) बोरॉन

उत्तर :- ग्रेफाइट

65. ऊष्माशोषी अभिक्रिया क्या होती हैं?

- (A) वह अभिक्रिया जिसमें ऊष्मा निष्कर्षित होती है।
(B) वह अभिक्रिया जिसमें ऊष्मा अवशोषित होती हैं।
(C) वह अभिक्रिया जिसमें न ऊष्मा निष्कर्षित होती, न ही अवशोषित होती है।
(D) निम्न में से कोई नहीं।

उत्तर :- वह अभिक्रिया जिसमें ऊष्मा अवशोषित होती हैं।

66. निम्न में से कौन-सा नाभिक असन्तुलित है?

- (A) ${}^5\text{B}^{10}$





(B) ${}_4\text{Be}^{10}$

(C) ${}_7\text{N}^{14}$

(D) ${}_8\text{O}^{16}$

उत्तर :- ${}_4\text{Be}^{10}$

67. यूरेनियम का वह समस्थानिक जो कि परमाणु रिएक्टर में प्रयोग किया जाता है

(A) यूरेनियम²³⁵

(B) यूरेनियम²³⁶

(C) यूरेनियम²³⁷

(D) यूरेनियम²³²

उत्तर :- यूरेनियम²³⁵

68. परमाणु बम में निम्न में से किस परमाणु सामग्री का उपयोग होता है:-

(A) ${}_{92}\text{U}^{235}$

(B) ${}_{92}\text{U}^{238}$

(C) ${}_{92}\text{U}^{239}$

(D) ${}_{92}\text{U}^{232}$

उत्तर :- ${}_{92}\text{U}^{235}$

69. नाभिकीय ऊर्जा में निम्न में से किस समस्थानिक का प्रयोग होता है?

(A) U-239

(B) U-235

(C) U-238

(D) U-236

उत्तर :- U-235

70. ट्रीटियम निम्न में से किस का समस्थानिक है :-

(A) ऑक्सीजन

(B) हाइड्रोजन

(C) फॉस्फोरस

(D) नाइट्रोजन

उत्तर :- हाइड्रोजन

71. निम्न में से कौन-सा कथन α कणों के लिए असत्य है?





- (A) ये उच्च आयनिक क्षमता रखते हैं।
- (B) ये उच्च भेदन क्षमता रखते हैं।
- (C) ये उच्च गतिज ऊर्जा रखते हैं।
- (D) ये धनावेशित हीलियम नाभिक होते हैं।

उत्तर :- ये उच्च भेदन क्षमता रखते हैं।

72. U^{235} निम्न में से किस श्रृंखला का सदस्य है?

- (A) थोरियम श्रृंखला
- (B) एक्टिनियम श्रृंखला
- (C) यूरेनियम श्रृंखला
- (D) नेप्चूनियम श्रृंखला

उत्तर :- एक्टिनियम श्रृंखला

73. किसी न्यूक्लाइड के सम्भारिक बनते हैं:-

- (A) α -कण के उत्सर्जन से
- (B) β -कण के उत्सर्जन से
- (C) $(\alpha+\beta)$ कणों के उत्सर्जन से
- (D) $(2\alpha+2\beta)$ कणों के उत्सर्जन से

उत्तर :- β -कण के उत्सर्जन से

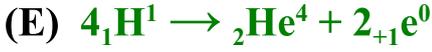
74. असन्तुलित परमाणु नाभिक, उच्च रेडियोएक्टिविटा का प्रदर्शन करते हैं क्योंकि:-

- (A) p/n का मान निम्न
- (B) p/n का मान उच्च
- (C) p/n का मान नगण्य
- (D) इनमें से कोई नहीं

उत्तर :- p/n का मान निम्न

75. निम्न में से कौन-सी ताप नाभिकीय अभिक्रिया होगी?

- (A) ${}_{92}U^{238} + {}_0n^1 \rightarrow {}_{93}Np^{239} + {}_{-1}e^0$
- (B) $4{}_1H^1 \rightarrow {}_2He^4 + 2{}_+1e^0$
- (C) ${}_{92}U^{238} + {}_6C^{12} \rightarrow {}_{98}Cf^{246} + {}_4n^1$



76. एक रेडियो समस्थानिक निम्न में से किसका उत्सर्जन करता है?

- (A) α तथा β किरणों का साथ-साथ
- (B) β तथा γ किरणों का साथ साथ
- (C) γ तथा α किरणों का साथ - साथ
- (D) पहले α बाद में β किरणों का

उत्तर :- α तथा β किरणों का साथ-साथ

77. निम्न में से कौन-सा तत्व $4n$ श्रंखला से सम्बन्धित है?

- (A) pb- 206
- (B) pb – 207
- (C) pb – 208
- (D) Bi- 209

उत्तर :- pb – 208

78. नाभिकीय संलयन अभिक्रिया के दौरान निम्न में से कौन सी क्रिया सम्पन्न होती है:-

- (A) एक भारी नाभिक पर विघटित न्यूट्रॉनों की बमबारी होती है।
- (B) एक भारी नाभिक का लगातार विघटन होता है।
- (C) एक भारी नाभिक बनाने के लिए दो हल्के नाभिकों का संलयन होता है।
- (D) एक हल्के नाभिक का लगातार विघटन होता है।

उत्तर :- एक भारी नाभिक बनाने के लिए दो हल्के नाभिकों का संलयन होता है।

79. सूर्य की अत्यधिक ऊर्जा का स्रोत है:-

- (A) यूरेनियम का विखण्डन
- (B) होलियम के नाभिक को बनाने के लिए के नामों का संयन
- (C) ड्यूटीरियम तथा ट्रिटियम का संलयन
- (D) हीलियम बनाने के लिए ट्रीटियम का विखण्डन

उत्तर :- होलियम के नाभिक को बनाने के लिए के नामों का संयन

80. अमेरिका द्वारा जापान के ऊपर जो दो परमाणु बम गिराये गये उनके नाम थे:-

- (A) लिटिल बॉय, फैट मैन





- (B) लिटिल मैन, फैट बॉय
- (C) लिटिल गर्ल पैटवूमैन
- (D) लिटिल वूमैन, फैट गर्ल

उत्तर :- लिटिल बॉय फैट मैन

81. हिरोशिमा तथा नागासाकी पर _____ के दौरान नाभिकीय बम गिराये गए।

- (A) प्रथम विश्व युद्ध
- (B) प्रथम एसियन युद्ध
- (C) द्वितीय गल्फ युद्ध
- (D) द्वितीय विश्व युद्ध

उत्तर :- द्वितीय विश्व युद्ध

82. चर्म रोग में निम्न में से किस रेडियोएक्टिव समस्थानिक का प्रयोग होता है:-

- (A) लेड
- (B) कोबाल्ट
- (C) फॉस्फोरस
- (D) आयोडीन

उत्तर :- फॉस्फोरस

83. रेडियो कार्बन डेटिंग में _____ किरणों का प्रयोग किया जाता है :-

- (A) पराबैंगनी
- (B) अवरक्त
- (C) अंतरिक्ष
- (D) X

उत्तर :- अंतरिक्ष

84. निम्न में से कौन सी अभिक्रिया, सूर्य की विकिरण ऊर्जा का मुख्य कारण है?

- (A) नाभिकीय विखण्डन
- (B) नाभिकीय संलयन
- (C) रसायनिक अभिक्रिया
- (D) विघटन अभिक्रिया

उत्तर :- नाभिकीय संलयन

85. नाभिकीय रिएक्टर में शीतलक के रूप में निम्न में से किसका प्रयोग किया जाता है?





- (A) जल
- (B) यूरेनियम
- (C) ग्रेफाइट
- (D) बोरॉन

उत्तर :- जल

86. निम्न में से कौन-सा गुणधर्म ऊष्माक्षेपी अभिक्रियाओं से सम्बन्धित है?

- (A) ऊष्मा का निष्कर्षण
- (B) ऊष्मा का अवशोषण
- (C) ताप परिवर्तन में संलिप्त नहीं होती।
- (D) इनमें से कोई नहीं।

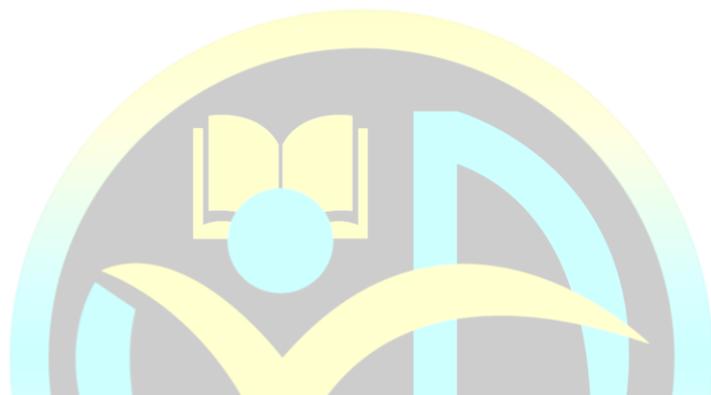
उत्तर :- ऊष्मा का निष्कर्षण



Naukri Aspirant

सपनों को दें उड़ान





Naukri Aspirant Official WhatsApp Number



8930213325

सभी साथी हमारे WhatsApp Number अपने Phone में Save कर लें, जो साथी हमारे Phone Number Save करेगा उनको Exam से संबंधित PDF और Notes सीधे WhatsApp Message के द्वारा आपके WhatsApp Number पर भेज दिये जायेंगे।

WhatsApp Number Save करना न भूले

ऐसे ही रसायन विज्ञान (Chemistry) से सम्बंधित अन्य पीडीएफ और नोट्स प्राप्त करने के लिए हमारी वेबसाइट पर Visit कीजिये।

www.naukriaspirant.com