

পৰমাণুৰ গঠন

1. পৰমাণুৰ গঠন এ অবস্থিত নিষ্ক্ৰিয় কণাৰ নাম কি ?
 1. ইলেকট্ৰন
 2. প্ৰোটন
 3. নিউট্ৰন
 4. N.o.t
2. পৰমাণুতে সবচেয়ে হালকা কণা হ'ল ---
 1. ইলেকট্ৰন
 2. প্ৰোটন
 3. নিউট্ৰন
 4. N.o.t
3. কোন পৰামানু এটি ইলেকট্ৰন গ্ৰহণ কৰলে সেটি পৰিণিত হয়--
 1. মূলক
 2. ক্যাটায়ন
 3. অ্যানায়ন
 4. N.O.T
4. সোডিয়াম পৰমাণুৰ নিউট্ৰন সংখ্যা কত-($^{11}\text{Na}^{23}$) --
 1. 11
 2. 12
 3. 23
 4. 34
5. পদাৰ্থৰ ৰাসায়নিক ধৰ্মৰ জন্য দায়ী কোনটি --
 1. ইলেকট্ৰন
 2. প্ৰোটন
 3. নিউট্ৰন
 4. এটিও না
6. নিউক্লিয়াস এৰ স্থায়িত্ব ৰক্ষাকাৰী বল হ'ল--
 1. মহাকৰ্ষণ বল
 2. নিউক্লিয় বল
 3. আসন্ন বল
 4. কোনটাই না

7. হাইড্রোজেনের একটি আইসোটোপ -

1. লিথিয়াম
2. হিলিয়াম
3. স্টেডিয়াম
4. ডয়েটেরিয়াম

8. পরমাণুর সর্ববহিঃস্থ কক্ষে সর্বাধিক কয়টি ইলেকট্রন থাকতে পারে--

1. চারটি
2. 8 টি
3. 6 টি
4. দুইটি

9. Ca ইলেকট্রন ইলেকট্রন বিন্যাস 2,8 ,8,2 হলে Ca^{++} আয়নে ইলেকট্রন বিন্যাস কোনটি--

1. 2,8,8
2. 2,8,8,1
3. 2,8,8,2
4. N.O.T

10. সমস্থানিক এর মধ্যে পার্থক্য দেখা যায় --

1. প্রোটন সংখ্যা
2. নিউট্রন সংখ্যা
3. ইলেকট্রন সংখ্যা
4. N.O.T

11. কোন মৌলের মৌলিকত্ব পরমাণুর কোন কণার উপর নির্ভরশীল--

1. নিউট্রন
2. ইলেক্ট্রন
3. প্রোটন
4. প্রোটন ও নিউট্রন

12. কোন পরমাণুর ইলেকট্রন আসক্তি নিচের কোন বিষয়ের উপর নির্ভর করে--

1. পরমাণুর আকার
2. নিউক্লিয় আধান
3. ইলেকট্রন গঠন
4. সবগুলোই

13. একই মৌলের বিভিন্ন পরমাণু গুলির পারমাণবিক ভর বিভিন্ন হলে তাদেরকে বলে--

1. আইসোমার
2. আইসোবার
3. আইসোটোপ
4. আইসোটোন

14. সকল সকল পরমাণুর মধ্যে উপস্থিত কোন কণাটি চিহ্নিত করা হয় -

1. মেসন
2. প্রোটন
3. ইলেকট্রন
4. নিউট্রন

15. একই মৌলের বিভিন্ন পরমাণু গুলির নিউট্রন সংখ্যা সমান হলে তাদেরকে কি বলা হয়?

1. আইসোটোপ
2. আইসোবার
3. আইসোটোন
4. আইসোমার

16. একটি নিউক্লিয়াসের ভর সংখ্যা --

1. সর্বদা এর পারমাণবিক সংখ্যা থেকে কম
2. সর্বদা এর পারমাণবিক সংখ্যা থেকে বেশি
3. এর পারমাণবিক সংখ্যা সমান
4. কখনো পারমাণবিক সংখ্যার সমান এবং কখনও বেশি

17. নিউক্লিয়াসকে ঘিরে ইলেকট্রনগুলি কয়টি কক্ষপথে ঘোরে --

1. 4
2. 6
3. 8
4. 2

18. কোন পরমাণু জোড়াটি পরস্পরের আইসোবার--

1. 19 K 24 , 18 Ar 40,
2. 8 O 16 , 6 C 14
3. 15 P 31, 16 S 32
4. 17 Cl 35 , 16 Cl 37

19. কোন পরমাণু জোড়াটি পরস্পরের আইসোটোন--

1. 14 Si 30 , 15 P 31
2. 20 Ca 40 , 18 Ar 40
3. 6 C12 , 6C14
4. N.O.T

20. 92 U 238 মৌলের পরমাণু থেকে দুইটি প্রোটন ও দুইটি নিউট্রন বেরিয়ে গেলে নতুন মৌলের (X)

সংকেত হবে--

1. 90 X 236
2. 90 X 234
3. 92 X 234
4. 92 X 236

21. কোন মৌলের পারমাণবিক সংখ্যা Z, নিউট্রন সংখ্যা N , ও ভর সংখ্যা A হলে কোন সম্পর্কটি সঠিক--

1. $N=A-Z$
2. $N=A+Z$
3. $Z=A+N$
4. $A=N-Z$

22. Na^+ এর মধ্যে ইলেকট্রন সংখ্যা--

1. 10
2. 11
3. 12
4. 15

23. প্রোটনের ভর ইলেকট্রনের ভরের কত গুণ--

1. 10 গুণ
2. 1738
3. 1836
4. 2000

24. সমস্থানিক নেই এমন একটি মৌল হলো--

1. অক্সিজেন
2. নাইট্রোজেন
3. সোডিয়াম
4. ক্লোরিন

25. একটি মৌলের পরমাণু ক্রমাঙ্ক 21 পরমাণুর ইলেকট্রন বিন্যাস হলো--

1. 2,8,8,3
2. 2,8, 1,1
3. 2,8,6,5
4. N.O.T

Walnut Academy

ANSWER

1. 3
2. 1
3. 3
4. 2
5. 1
6. 3
7. 4
8. 2
9. 1
10. 2
11. 2
12. 4
13. 1
14. 1
15. 3
16. 4
17. 1
18. 1
19. 1
20. 2
21. 1
22. 1
23. 3
24. 3
25. 1

ANSWER WITH DETAILS : VISIT OUR CHANNEL

[---www.walnutkandi.in](http://www.walnutkandi.in)