

ಕರ್ನಾಟಕ ಸರ್ಕಾರ
ಸಾರ್ವಜನಿಕ ಶಿಕ್ಷಣ ಇಲಾಖೆ
ಉಪನಿರ್ದೇಶಕರ ಕಛೇರಿ, ಧಾರವಾಡ ಹಾಗೂ ಕ್ಷೇತ್ರ ಶಿಕ್ಷಣಾಧಿಕಾರಿಗಳ ಕಾರ್ಯಾಲಯ - ನವಲಗುಂದ

ವಿಜ್ಞಾನ ವಿಷಯ ಬೋಧಕರ ಪರಿವಾರ - ನವಲಗುಂದ
2020-21 ನೇ ಸಾಲಿನ ಎಸ್.ಎಸ್.ಎಲ್.ಸಿ ವಿಜ್ಞಾನ ಪರೀಕ್ಷೆಗಾಗಿ ಬಹು ಆಯ್ಕೆ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು

ವಿಜ್ಞಾನ ವಿಷಯ - ಯಶಸ್ವಿನ ದಾರಿ

09

ಅಧ್ಯಾಯ: ಧಾತುಗಳ ಆವರ್ತನೀಯ ವರ್ಗೀಕರಣ

ದಿ: 25/06/2021

ಸಂಚಿಕೆ -08 (ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು) ಸರಿಯಾದ ಉತ್ತರಗಳು

1) B	2) B	3) D	4) A	5) B	6) A	7) D	8) C	9) D	10) B
11) D	12) C	13) B	14) B	15) C	16) D	17) C	18) D	19) B	20) B

ಈ ಕೆಳಗಿನ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳಿಗೆ ಸೂಕ್ತ ಉತ್ತರವನ್ನು ಆಯ್ದು ಕ್ರಮಾಕ್ಷರದೊಂದಿಗೆ ಬರೆಯಿರಿ.

1. ಅಷ್ಟಕಗಳ ನಿಯಮ ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಿದ ವಿಜ್ಞಾನಿ

- A. ಡೋಬರೈನರ್ B. ನ್ಯೂಲ್ಯಾಂಡ್
C. ಮೆಂಡಲೀವ್ D. ಹೆನ್ರಿ ಮಾಸ್ಲೇ

2. A, B, C ಈ ಮೂರು ತ್ರಿವಳಿಗಳಲ್ಲಿ A ನ ರಾಶಿ 50, B ನದ್ದು 125 ಆದರೆ C ನ ಪರಮಾಣು ರಾಶಿಯು

- A . 100 B . 150 C. 200 D. 250

3. ಮೆಂಡಲೀವ್ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟದಲ್ಲಿ ಅಡ್ಡಸಾಲು & ಕಂಬಸಾಲುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಕ್ರಮವಾಗಿ

- A. 7 & 8 B. 7 & 9 C. 8 & 9 D. 7 & 18

4. 2,8,8,2 ಈ ವಿನ್ಯಾಸ ಹೊಂದಿರುವ ಪರಮಾಣುವಿನ ಹೆಸರು

- A. ಸೋಡಿಯಂ
B. ಗಂಧಕ
C. ಪೊಟ್ಯಾಷಿಯಂ
D. ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ

5. ಆಧುನಿಕ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟದಲ್ಲಿ ಹ್ಯಾಲೋಜಿನ್ ಗಳನ್ನು ಯಾವ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಇರಿಸಲಾಗಿದೆ ?

- A. 12
B. 15
C. 17
D. 18

6. ಒಂದು ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಒಟ್ಟು 3 ಕವಚಗಳಿದ್ದು, ಅದರ ಮೂರನೆ ಕವಚದಲ್ಲಿ 6 ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಗಳು ಇದ್ದರೆ, ಆ ಪರಮಾಣು

- A. ಸೋಡಿಯಂ-Na
B. ಗಂಧಕ - S
C. ಕ್ಲೋರಿನ್ - Cl
D. ಕಬ್ಬಿಣ - Fe

7. ಆಧುನಿಕ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟದಲ್ಲಿ ಈ ಧಾತುಗಳ ಕವಚಗಳು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಗಳಿಂದ ತುಂಬಿದೆ

- A. Ne, Ar, Kr
B. Al, S, Ar
C. Cl, Br, I
D. F, Na, Ne

8. ಆಧುನಿಕ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟದಲ್ಲಿ ಮೊದಲನೆಯ 2 ಗುಂಪುಗಳಲ್ಲಿ ಇರುವ ಧಾತುವಿನ ಗುಣವು

- A. ಅಲೋಹಿಯ
B. ಲೋಹಿಯ
C. ಲೋಹಾಭ
D. ಜಡ ಅನಿಲ

9. ಆಧುನಿಕ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕವು ಪರಮಾಣುವಿನ ಈ ಗುಣದ ಮೇಲೆ ನಿಂತಿದೆ

- A. ಪರಮಾಣು ರಾಶಿ
B. ಪರಮಾಣು ಗಾತ್ರ
C. ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯೆ
D. ಪರಮಾಣು ಸ್ಥಿತಿ

10. ಈ ಕೆಳಗಿವುಗಳಲ್ಲಿ ಸಂಪೂರ್ಣ ಲೋಹ ಧಾತು ಯಾವುದು ?

- A. Sn - ತವರ
B. Ge - ಜರ್ಮೇನಿಯಂ
C. Si - ಸಿಲಿಕಾನ್
D. C - ಕಾರ್ಬನ್

11. ಈ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಅವುಗಳ ತ್ರಿಜ್ಯಗಳ ಇಳಿಕೆ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಬರೆಯಿರಿ, Na, Si, Ar, S, Al

- A. Na>Si>Ar>S>Al
B. Na>Al>Si>S>Ar
C. Ar>S>Si>Al>Na
D. Ar>Na>Si>S>Al

12. ಆಧುನಿಕ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟದಲ್ಲಿ ಪರಮಾಣು ಗಾತ್ರವು ಎಡದಿಂದ ಬಲಕ್ಕೆ ಹೋದಂತೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ?

- A. ಹೆಚ್ಚುತ್ತದೆ
B. ಸಮವಾಗಿರುತ್ತದೆ
C. ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ
D. ಏರಿಳಿತಾಗುತ್ತದೆ

13. ಕಬ್ಬಿಣ ಧಾತು ಸೇರಿದ ಆವರ್ತ & ವರ್ಗ ಕ್ರಮವಾಗಿ

- A. 4 & 6
B. 3 & 8
C. 4 & 8
D. 3 & 10

14. s,p,d,f ಬ್ಲಾಕ್ ಧಾತುಗಳ ಗರಿಷ್ಠ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಕ್ರಮವಾಗಿ

- A. 1,6,10,12
B. 2,6,10,18
C. 2,8,14,18
D. 2,8,10,14

15. ಈ ಕೆಳಗಿನ ಧಾತುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವ ಧಾತು ಸುಲಭವಾಗಿ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನ್ನು ಬಿಟ್ಟುಕೊಡುತ್ತದೆ ?

- A. Na - ಸೋಡಿಯಂ
B. Si - ಸಿಲಿಕಾನ್
C. Cl - ಕ್ಲೋರಿನ್
D. C - ಕಾರ್ಬನ್

16. ಒಂದು ಧಾತು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟದಲ್ಲಿ 16 ನೇ ವರ್ಗ & 2 ನೇ ಆವರ್ತದಲ್ಲಿ ಇದ್ದರೆ ಅದು ಯಾವ ಧಾತು ?

- A. C - ಕಾರ್ಬನ್
B. N - ನಾರಜನಕ
C. F - ಫ್ಲೋರಿನ್
D. O - ಆಮ್ಲಜನಕ

17. ಪರಮಾಣುಗಳು ಅವುಗಳ ರಾಶಿಯೊಂದಿಗೆ ಆವರ್ತವಾಗುತ್ತವೆ ಈ ನಿಯಮವನ್ನು ಪ್ರತಿಪಾದಿಸಿದವರು

- A. ಹೆನ್ರಿ ಮಾಸ್ಲೇ
B. ಮೆಂಡಲೀವ್
C. ನ್ಯೂಲ್ಯಾಂಡ್
D. ಡೋಬರೈನರ್

18. ಧಾತುವಿನ ಒಂದು ಕವಚದಲ್ಲಿರುವ ಗರಿಷ್ಠ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವ ಸೂತ್ರ

- A. $(A+B)/2$ B. n^2 C. $2n^2$ D. $2n-2$

19. ವಿದ್ಯುತ್ ಋಣಿಯ ಧಾತುಗಳು ಎಂದರೆ ಅವು ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನ್ನು

- A. ಸ್ವೀಕರಿಸುತ್ತವೆ B. ಬಿಟ್ಟುಕೊಡುತ್ತವೆ
C. ತಟಸ್ಥವಾಗಿರುತ್ತವೆ D. ಯಾವುದು ಅಲ್ಲ

20. ಈ ಪರಮಾಣುಗಳ ಗಾತ್ರಗಳ ಏರಿಕೆ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಬರೆಯಿರಿ, Na-11, H-1, Rb-37, K-19, Li-3

- A. $H < Li < Na < K < Rb$ B. $Rb < Li < K < Na < H$
C. $H < Na < K < Li < Rb$ D. $Na < K < H < Li < Rb$

ಸೂಚನೆ:

- ❖ ಉತ್ತರಗಳಿಗಾಗಿ ನಾಳೆಯ "ವಿಜ್ಞಾನ ವಿಜಯ" ವೀಕ್ಷಿಸಿ
- ❖ ರೂಢಿಗಾಗಿ ಮಾದರಿ OMR SHEET ನೀಡಲಾಗಿದೆ. ಉತ್ತರಗಳನ್ನು ಗುರುತುಮಾಡಿ ನಿಮ್ಮ ವಿಜ್ಞಾನ ಶಿಕ್ಷಕರಿಗೆ ತಲುಪಿಸಿ.
- ❖ ಕೇವಲ ಒಂದು ವೃತ್ತವನ್ನು ಮಾತ್ರ ಗುರುತು ಮಾಡುವುದು. ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿಗೆ ವೃತ್ತಗಳನ್ನು ಗುರುತುಮಾಡಿದಲ್ಲಿ ಉತ್ತರಗಳನ್ನು ಮೌಲ್ಯಮಾಪನಕ್ಕೆ ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ.

ವಿದ್ಯಾರ್ಥಿಯ ಹೆಸರು:

ರಿಜಿಸ್ಟ್ರ್ ಸಂಖ್ಯೆ:-

SATS ಸಂಖ್ಯೆ:-



ಪರೀಕ್ಷಾ ಕೇಂದ್ರದ ಸಂಕೇತ ಮತ್ತು ವಿಳಾಸ:

ಪರೀಕ್ಷಾ ದಿನಾಂಕ:

ವಿಷಯ ಹಾಗೂ ಸಂಕೇತ:

1	(a)(b)(c)(d)	11	(a)(b)(c)(d)	21	(a)(b)(c)(d)	31	(a)(b)(c)(d)
2	(a)(b)(c)(d)	12	(a)(b)(c)(d)	22	(a)(b)(c)(d)	32	(a)(b)(c)(d)
3	(a)(b)(c)(d)	13	(a)(b)(c)(d)	23	(a)(b)(c)(d)	33	(a)(b)(c)(d)
4	(a)(b)(c)(d)	14	(a)(b)(c)(d)	24	(a)(b)(c)(d)	34	(a)(b)(c)(d)
5	(a)(b)(c)(d)	15	(a)(b)(c)(d)	25	(a)(b)(c)(d)	35	(a)(b)(c)(d)
6	(a)(b)(c)(d)	16	(a)(b)(c)(d)	26	(a)(b)(c)(d)	36	(a)(b)(c)(d)
7	(a)(b)(c)(d)	17	(a)(b)(c)(d)	27	(a)(b)(c)(d)	37	(a)(b)(c)(d)
8	(a)(b)(c)(d)	18	(a)(b)(c)(d)	28	(a)(b)(c)(d)	38	(a)(b)(c)(d)
9	(a)(b)(c)(d)	19	(a)(b)(c)(d)	29	(a)(b)(c)(d)	39	(a)(b)(c)(d)
10	(a)(b)(c)(d)	20	(a)(b)(c)(d)	30	(a)(b)(c)(d)	40	(a)(b)(c)(d)

STUDENT SIGNATURE

INVIGILATORS SIGNATURE