

QB365 Question Bank Software Study Material
அணு அமைப்பு முக்கியமான 1 மதிப்பெண் வினாக்கள் விடைகளுடன்
8ம் வகுப்பு
அறிவியல்

மொத்த மதிப்பெண் : 49

சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து எழுதுக

23 x 1 = 23

- 1) கேதோடு கதிர்கள் _____ ஆல் உருவாக்கப்பட்டவை.
(அ) மின்சுமையற்ற துகள்கள் (ஆ) நேர்மின்சுமை பெற்ற துகள்கள் **(இ) எதிர்மின்சுமை பெற்ற துகள்கள்**
(ஈ) மேற்கண்ட எதுவுமில்லை
- 2) கார்பன் டை ஆக்சைடு எம்முறையில் தயாரிக்கப்பட்டாலும் அதில் கார்பன் மற்றும் ஆக்சிஜனின் நிறை விகிதம் மாறாதிருப்பது _____ விதியை நிரூபிக்கிறது.
(அ) தலைகீழ் விகித விதி **(ஆ) மாறா விகித விதி** (இ) பெருக்கல் விதி (ஈ) பொருண்மை அழியா விதி
- 3) நீரில், ஹைட்ரஜன் மற்றும் ஆக்சிஜன் ஆகியவை _____ நிறை விகிதத்தில் இணைந்துள்ளன.
(அ) 1: 8 (ஆ) 8: 1 (இ) 2: 3 (ஈ) 1: 3
- 4) டால்டனின் கூற்றுக்களுள் எந்தக்கூற்று மாற்றம் அடையாமல் உள்ளது?
(அ) அணுவைப் பிளக்க முடியாது
(ஆ) அணுக்கள் முழு எண்களின் விகிதத்தில் ஒன்றுகூடி சேர்மங்கள் உருவாகின்றன.
(இ) தனிமங்கள் அணுக்களால் ஆனவை **(ஈ) ஒரு தனிமத்தின் அனைத்து அணுக்களும் ஒரே மாதிரியானவை**
- 5) ஒரு தனிமத்தின் அனைத்து அணுக்களும்
(அ) ஒரே அணு எண்ணையும், நிறை எண்ணையும் பெற்றுள்ளன.
(ஆ) ஒரே நிறை எண்ணையும் வேறுபட்ட அணு எண்ணையும் கொண்டுள்ளன.
(இ) ஒரே அணு எண்ணையும் வேறுபட்ட நிறை எண்ணையும் கொண்டுள்ளன.
(ஈ) அணு எண் மற்றும் நிறை எண் அகிய இரண்டும் வேறுபடுகின்றன.
- 6) முதன்முதலில் அணுவைப் பற்றிய அறிவியல் பூர்வமான கொள்கையை வெளியிட்டவர்
(அ) ஜே.ஜே. தாம்சன் **(ஆ) டால்டன்** (இ) லவாய்சியர் (ஈ) சாட்விக்
- 7) வெவ்வேறு தனிமங்களின் அணுக்கள் ஒரே அணுநிறையைப் பெற்றுள்ளது.
(அ) ஐசோபார்கள் (ஆ) ஐசோடோப்புகள் (இ) சேர்மங்கள் (ஈ) இணைதிறன்கள்
- 8) நியூட்ரானை கண்டறிந்தவர் _____ .
(அ) ஜே.ஜே. தாம்சன் (ஆ) டால்டன் (இ) லவாய்சியர் **(ஈ) சாட்விக்**
- 9) கடைசி எலக்ட்ரான் கூட்டில் உள்ள எலக்ட்ரான்களே _____ எலக்ட்ரான்கள் எனப்படுகின்றன.
(அ) சேர்மங்கள் (ஆ) ஆர்பிட் **(இ) இணைதிறன்** (ஈ) மாறுபாடு
- 10) அம்மோனியாவில் நைட்ரஜனின் இணைதிறன் _____ .
(அ) 1 (ஆ) 2 (இ) 4 **(ஈ) 3**
- 11) ஒரு அணுவில் _____ புரோட்டான்களும் சம எண்ணிக்கையில் இருப்பதால், அணுவானது நடுநிலைத் தன்மை வாய்ந்ததாக உள்ளது.
(அ) நியூட்ரான் **(ஆ) எலக்ட்ரான்** (இ) நேரயனி (ஈ) எதிரயனி
- 12) H₃PO₄ ல் எதிரயனிகளின் இணைதிறன் _____ .

(அ) 1 (ஆ) 2 (இ) 3 (ஈ) 4

13) கால்சியம் குளோரைடின் வேதிச் சமன்பாடு _____ .

(அ) CaCl_2 (ஆ) CaO (இ) CaCO_3 (ஈ) CaCl

14) பொருண்மை அழியா விதியை கூறிய அறிவியல் அறிஞர் _____ .

(அ) ரூதர்போர்ட் (ஆ) லவாய்சியர் (இ) டால்டன் (ஈ) ஜே.ஜே. தாம்சன்

15) நீர்மக் கரைசலில் கரையாமல் அடியில் தங்கியிருக்கும் திடப்பொருள் _____ .

(அ) வீழ்ப்படிவு (ஆ) அமிலம் (இ) உப்பு (ஈ) அயனி

16) பின்வரும் அறிவியல் அறிஞர்களில் கேதோடு சுதிர்களில் எதிர்மின்வாய் சுதிர்கள் உள்ளன என்பதை கண்டறிந்தவர் _____

(அ) ஜான் டால்டன் (ஆ) ஜேம்ஸ் சாட்விக் (இ) கோல்டுஸ்டீன் (ஈ) ஜே.ஜே. தாம்சன்

17) அணுவின் கடைசி எலக்ட்ரான் கூடு _____ எனப்படுகிறது.

(அ) இணைதிறன் (ஆ) நியூக்ளியஸ் (இ) இணைதிறன் எலக்ட்ரான் (ஈ) இணைதிறன் கூடு

18) பூஜ்யம் இணைதிறன் கொண்ட தனிமம் _____

(அ) இரும்பு (ஆ) ஹீலியம் (இ) ஹைட்ரஜன் (ஈ) ஆக்ஸிஜன்

19) கார்பனின் இணைதிறன் _____ ஆகும்.

(அ) 2 (ஆ) 3 (இ) 4

20) உலோகங்கள் _____ ஐ அமைக்கிறது.

(அ) நேரயனி (ஆ) எதிரயனி (இ) அ மற்றும் ஆ (ஈ) இவற்றில் ஏதுமில்லை

21) ஒரே தனிமத்தின் அணுக்கள் வெவ்வேறு _____ எண்ணிக்கையைப் பெற்றிருப்பது ஐசோடோப்புகள் எனப்படும்.

(அ) புரோட்டான் (ஆ) எலக்ட்ரான் (இ) நியூட்ரான் (ஈ) இவற்றில் ஏதுமில்லை

22) ஒரு அணு அதன் அயனியில் வேறுபட்டு காணப்படுவது _____ ஆகும்.

(அ) உட்கருவின் மின்சுமையில் (ஆ) நிறை எண்ணில் (இ) எலக்ட்ரான் எண்ணிக்கையில்
(ஈ) புரோட்டான் எண்ணிக்கையில்

23) எலக்ட்ரான் அமைப்பு 2, 8, 1 கொண்ட தனிமத்தின் அணு எண் என்ன?

(அ) 10 (ஆ) 23 (இ) 11 (ஈ) 8

கோடிட்ட இடங்களை நிரப்புக

26 x 1 = 26

24) _____ என்பது ஒரு தனிமத்தின் மிகச்சிறிய துகள் .

அணு

25) ஒரு தனிமமானது _____ மாதிரியான அணுக்களால் உருவாக்கப்பட்டது.

ஒரே

26) ஒரு அணுவானது _____, _____ மற்றும் _____ ஆகிய துகள்களால் ஆனது.

புரோட்டான், எலக்ட்ரான், நியூட்ரான்

27) எதிர்மின்சுமை கொண்ட அயனி _____ எனப்படும். நேர் மின்சுமை கொண்ட அயனி _____ எனப்படும்.

எதிரயனி நேரயனி

28) _____ (எலக்ட்ரான் / புரோட்டான்) ஒரு எதிர்மின்சுமை கொண்ட துகள்.

எலக்ட்ரான்

29) புரோட்டான்கள் _____ (நேர் / எதிர்) மின்சுமை கொண்ட தகட்டை நோக்கி விலக்கமடைகின்றன.

எதிர்

30) கிரேக்கச் சொல்லான "அட்டாமஸ்" என்பதன் பொருள் _____ ஆகும்.

உடைக்க இயலாத மிகச்சிறிய துகள்

31) ஒரே தனிமத்தின் அணுக்கள் வெவ்வேறு அணு நிறைகளைப் பெற்றுள்ளது _____ ஆகும்.

ஐசோடோப்புகள்

32) நேர்மின் முனையுடன் இணைக்கப்படும் மின்வாய் _____ எனவும் அழைக்கப்படுகிறது.

ஆனோடு

33) தொலைக்காட்சி பெட்டியில் _____ காந்த புலத்தால் விலக்கமடைகிறது.

கேதோடு கதிர்கள்

34) ஒளிரும் பொருளுக்கு எடுத்துக்காட்டு _____ .

துத்தநாக சல்பைடு

35) _____ மின் கமையற்ற துகள் ஆகும்.

நியூட்ரான்

36) தாம்சனின் அணு மாதிரி _____ எனவும் அழைக்கப்படுகிறது.

பிளம் புட்டிங் மாதிரி

37) நேர்மின் சுமை அல்லது எதிர்மின் சுமை பெற்ற அணுக்கள் _____ எனப்படுகின்றன.

அயனிகள்

38) பொருண்மை அழியா விதியின் மற்றொரு பெயர் _____ ஆகும்.

நிறை அழிவின்மை விதி

39) _____ என்ற அறிவியல் அறிஞர் மாறா விகித விதியைக் கூறினார்.

ஜோசப் ப்ரெளஸ்ட்

40) ஐசோடோப்புகள் ஒரே _____ எண்ணையும், வேறுபட்ட _____ எண்ணையும் கொண்டவை.

அணு, நிறை

41) _____ என்பது ஒரே நிறை எண்ணையும் வேறுபட்ட அணு எண்ணையும் கொண்டவை.

ஐசோபார்

42) குருக் கதிர்களின் மற்றொரு பெயர் _____ ஆகும்.

கேதோடு கதிர்கள்

43) கேதோடு கதிர்கள் துகள்களால் உருவாக்கப்பட்டவை எனவே இவை நிறை மற்றும் _____ பெற்றிருக்கின்றன.

இயக்க ஆற்றலைப்

44) ஹைட்ரஜன் வாயுவை மின்விளக்கு குழாயினுள் எடுத்துக் கொள்ளும் போது புரோட்டான் என்பதை _____ எனவும் அழைக்கலாம்.

ஹைட்ரஜன் அயனி

45) உலோக அணுக்கள் அவற்றின் இணைதிறன் கூட்டில் _____ எலக்ட்ரான்களைப் பெற்றுள்ளன.

1 முதல் 3

46) அலோக அணுக்கள் அவற்றின் இணைதிறன் கூட்டில் _____ எலக்ட்ரான்களைப் பெற்றுள்ளன.

4 முதல் 7

47) நேர் மின் சுமை அல்லது எதிர் மின்சுமை பெற்ற அணுக்கள் _____ எனப்படும்.

அயனிகள்

48) N கூட்டில் உள்ள அதிகபட்ச எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை _____

32

49) முதன் முதலில் அணுக் கொள்கையை உருவாக்கியவர் _____

டால்டன்