

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி, கல்லமநாயக்கர்பட்டி
11.2. அணுவின் குவாண்டம் இயக்கவியல் மாதிரி
+1 வேதியியல் DRAG & DROP

1	எலக்ட்ரானின் கோண உந்தம் mVr	$-13.6Z^2/n^2 \text{ eV/atom}$
2	வெளியிடப்படும் கதிர்வீச்சின் அதிர்வெண் ν	$0.529n^2/Z \text{ A}^0$
3	எலக்ட்ரான் சுற்றிவரும் வட்டப்பாதையின் ஆரம் r_n	$\Delta E/h$
4	எலக்ட்ரானின் ஆற்றல் E_n	$nh/2\pi$
5	பிளாங்க் குவாண்டம் கொள்கை	$2\pi r = n\lambda$
6	ஐன்ஸ்டீன் நிறை ஆற்றல் சமன்பாடு	$\lambda = h/mc$
7	டிராக்ளி சமன்பாடு	$E = mc^2$
8	எலக்ட்ரான் அலையானது தொடர்ச்சியாக அமைய	$E = h\nu$

9	ஹைட்ரஜன் அணுவின் நிச்சயமற்றத்தன்மை கோட்பாடு		$2n^2$
10	ஸ்போடிக் அலை அலைசமன்பாடு		$2(2\ell+1)=4\ell+2$
11	கூட்டில் இடம்பெறும் அதிகபட்ச எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை		$2\ell+1$
12	துணைக்கூட்டில் இடம்பெறும் அதிகபட்ச எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை		$\Delta x.\Delta P \geq h/4\pi$
13	துணைக்கூட்டில் உள்ள ஆர்பிட்டால் களின் எண்ணிக்கை		$\hat{H}\Psi = E\Psi$
14	ஆர்பிட்டால் கோண உந்தம்		ℓ
15	ஆரக்கணுக்களின் எண்ணிக்கை		$n-1$
16	கோணக்கணுக்களின் எண்ணிக்கை		$\sqrt{\ell(\ell+1)} \cdot h/2\pi$
17	மொத்தகணுக்களின் எண்ணிக்கை		$n-\ell-1$

18	எலக்ட்ரான்களால் உணரப்படும் நிகர அணுக்கரு மின்சுமையின் மதிப்பு		$-1312.8 Z^2/n^2$ KJ/mol
19	ஆர்பிட்டால்களின் ஆற்றலின் வரிசை		$9.1*10^{-31}$ Kg
20	எலக்ட்ரானின் ஆற்றல் E_n		$1.6*10^{-19}$ C
21	எலக்ட்ரானின் மின்சுமை		$S < p < d < f$
22	எலக்ட்ரானின் நிறை		$f < d < p < S$
23	புரோட்டானின் நிறை		$6.626*10^{-34}$ JS or Kgm ² s ⁻¹
24	h ன் மதிப்பு		$E_{2S(H)} > E_{2S(Li)} > E_{2S(Na)}$
25	2s ஆர்பிட்டால்களின் ஆற்றலின் வரிசை		$1.673*10^{-27}$ Kg