

**11<sup>th</sup> - CHEMISTRY****Unit Test: Lesson - 3****Time :1 hour Max marks: 30 Date:****3.தனிமங்களின் ஆவர்த்தன வகைப்பாடு / Periodic Classification Of Elements****2 &3 Marks**

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any ten questions 10x3=30

1. நவீன ஆவர்த்தன விதியை வரையறு ?  
Define modern periodic law.
2. ஐசோ எலக்ட்ரானிக் அயனிகள் என்றால் என்ன ?  
What are isoelectronic ions?
3. செயலுறு அணுக்கரு மின்சுமை என்றால் என்ன ?  
What is effective nuclear charge ?
4. மூலைவிட்ட தொடர்பினை விவரி ?  
Explain the diagonal relationship.
5. திரைமறைப்பு விளைவு என்றால் என்ன ?  
what is screening effect?
6. நியூலண்ட் எண்ம விதி - வரையறு ?  
State the Newland's law of octaves.
7. வரையறு - அயனியாக்கும் ஆற்றல் .  
Define ionization energy?
8. Be மற்றும் B அயனியாக்கும் ஆற்றலை ஒப்பிடுக ?  
Compare ionization energy of Be and B.
9. ஸ்கேண்டியத்தின் 4s எலெக்ட்ரானுக்கான செயலுறு அணுக்கரு மின்சுமை கணக்கிடுக .  
Calculate the effective nuclear charge on 4s electron in scandium.
10. எலக்ட்ரான் நாட்டம் மற்றும் எலக்ட்ரான் கவர் தன்மை வேறுபடுத்துக .  
Distinguish between electron affinity and electron negativity.
11. அயனி ஆரத்தைப் பாதிக்கும் காரணிகள் எழுதுக .  
write the factors that affect the Ionic radius.
12. s, p, d, f தொகுதி தனிமங்களின் பொதுவான எலக்ட்ரான் அமைப்பை எழுதுக  
Write the general electronic configuration of the s,p,d,f block elements.


<http://www.youtube.com/@chemistryak>


LIKE



COMMENT



SHARE



SUBSCRIBE

\*\*\*\*\*

\*\*\*\*\*

\*\*\*\*\*