

11th - 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
