

SSLC - രസതന്ത്രം - ക്ലാസ്-04

പിരിയോഡിക് ടേബിളും ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും

ഷെല്ലുകളും ഉൾക്കൊള്ളുന്ന ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണവും

Shell	Shell no	Max number of electrons
K	1	2
L	2	8
M	3	18
N	4	32

സബ്ഷെല്ലുകൾ

ഷെൽ നമ്പർ	1	2	3	4
സബ്ഷെല്ലുകൾ	s	s, p	s, p, d	s, p, d, f

Shell (ഷെൽ)	K	L	M	N
Shell No. (n) (ഷെൽ നമ്പർ)	1	2	3	4
Subshells (സബ്ഷെല്ലുകൾ)	s	s p	s p d	s p d f

ഓരോ സബ്ഷെല്ലിലും ഉൾക്കൊള്ളുന്ന പരമാവധി ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം

s	2
p	6
d	10
f	14

**ചോദ്യങ്ങൾ**

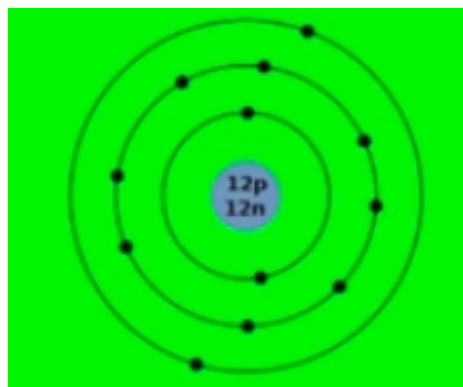
1. N ഷെല്ലിന് ഉൾക്കൊള്ളാൻ കഴിയുന്ന പരമാവധി ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം.....

( 2 , 8 , 18 , 32 )

2. .... സബ്ഷെല്ലിന് പരമാവധി പത്ത് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉൾക്കൊള്ളാൻ കഴിയും

( s , p , d , f )

3. മഗ്നീഷ്യം ആറ്റത്തിന്റെ ബോർ മാതൃക തന്നിരിക്കുന്നു. ചുവടെ കൊടുത്തിരിക്കുന്ന ചോദ്യങ്ങൾക്ക് ഉത്തരം എഴുതുക.



**a). ഈ മൂലകത്തിന്റെ അറ്റോമിക നമ്പർ എത്ര ?**

**b). മൂലകത്തിന്റെ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം എഴുതുക. ?**

**c). ഓരോ ഷെല്ലിലും ഉള്ള സബ്ഷെല്ലുകൾ ഏവ?**

**d. ഓരോ സബ്ഷെല്ലിലും ഉള്ള ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം എത്ര ?**

\*\*\*\*\*