

ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും
 ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 01

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

ആരംഭം 01

സോഡിയത്തിന്റെ അറ്റോമിക നമ്പർ കണ്ടെത്തി
 ടിക്ക് ചെയ്യുക

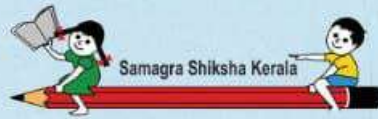
10

11

2

8

11
Na
 Sodium
 22.98977



ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് .**യു.ആർ.സി.തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും
 ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 02

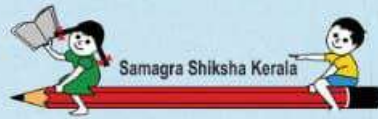
വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച **02**

**താഴെ കൊടുത്തിട്ടുള്ള
 മൂലകങ്ങളുടെ പ്രതീകം
 അറ്റോമിക നമ്പർ എന്നിവ
 തെരഞ്ഞെടുത്ത് എഴുതുക**



മൂലകത്തിന്റെ പേര്	മൂലകത്തിന്റെ പ്രതീകം	അറ്റോമിക നമ്പർ
ഹീലിയം		
നൈട്രജൻ		
ബെറിലിയം		



ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

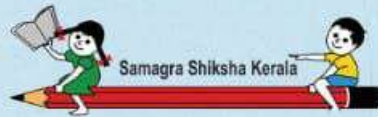
സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും
 ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 03

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച **03**

മൂലകങ്ങളുടെ അറ്റോമിക നമ്പർ കണ്ടെത്തി വരച്ച് യോജിപ്പിക്കുക

	H	ഹൈഡ്രജൻ	8
	K	പൊട്ടാസ്യം	11
	C	കാർബൺ	1
	O	ഓക്സിജൻ	19
	Na	സോഡിയം	6



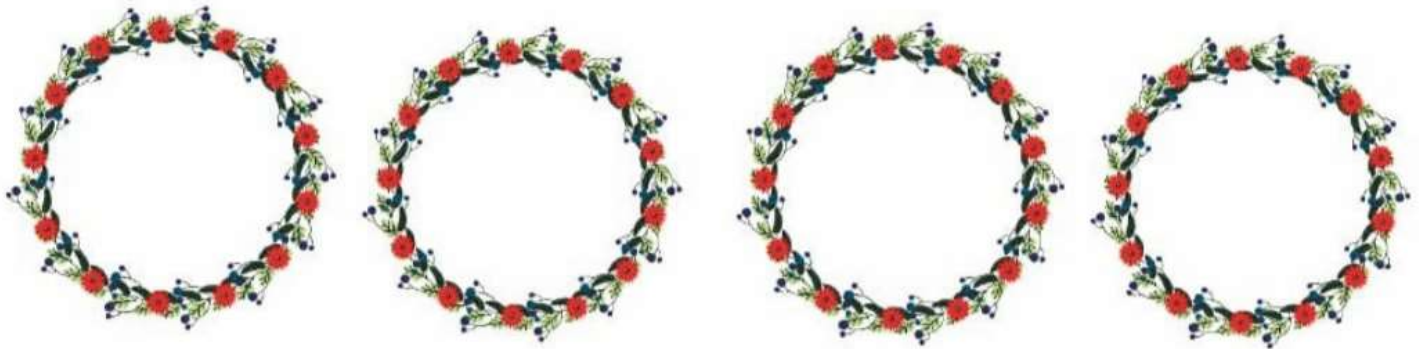
ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പരിയോഡിക് ടേബിളും ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 04

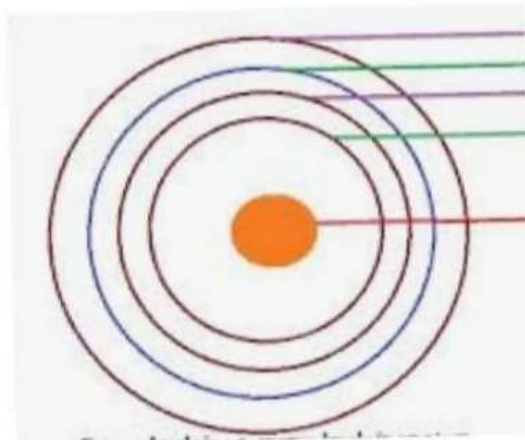
വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച 04

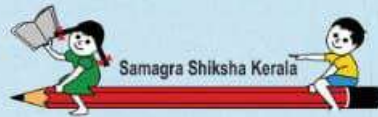
*** ന്യൂക്ലിയസിന് ചുറ്റും കാണപ്പെടുന്ന ഷെല്ലുകൾ കണ്ടെത്തി പൂരിപ്പിക്കുക.**



(K Z L X M N)



ന്യൂക്ലിയസ്



ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും
 ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 05

തുടർച്ച **05**

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

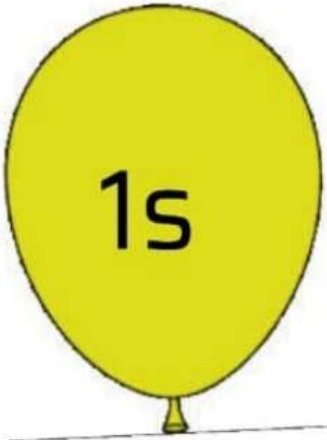
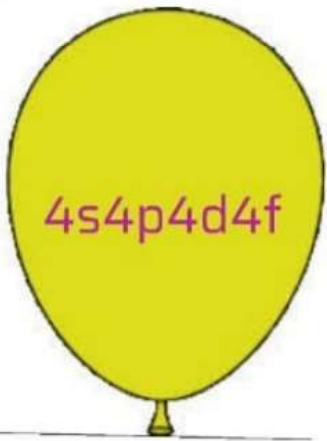
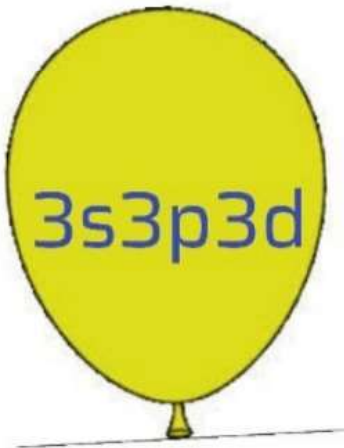
ഉപഘെല്ലുകൾ കണ്ടെത്താമോ?

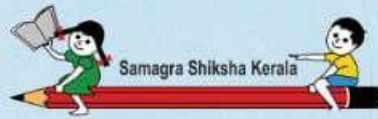
K

L

M

N






ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
വിഷയം : രസതന്ത്രം
യൂണിറ്റ് : 1
പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും
ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 06

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

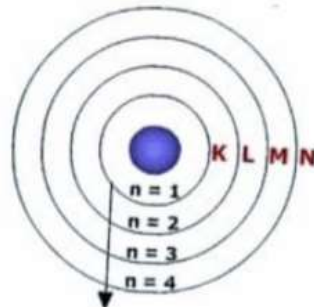
തുടർച്ച **06**

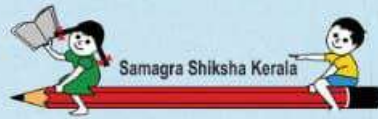
ഒരു സബ് ഷെൽ മാത്രമുള്ള
ഊർജനിലയേക്ക് എന്ന്
കണ്ടെത്തി  നൽകുക

K

L

M





ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ്	: 10
വിഷയം	: രസതന്ത്രം
യൂണിറ്റ്	: 1
പാഠം	: പിരിയോഡിക് ടേബിളും ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ	: 07

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

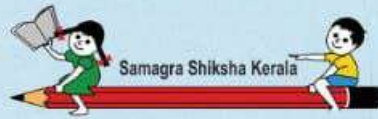
തുടർച്ച **07**

ബ്രാക്കറ്റിൽ നിന്നും ശരിയായ ഉത്തരം തിരഞ്ഞെടുത്തെഴുതുക

1. എല്ലാ ഷെല്ലുകളിലും ഉള്ള പൊതുവായ സബ്ഷെൽ ഏതാണ്?

(s, p, d, f)





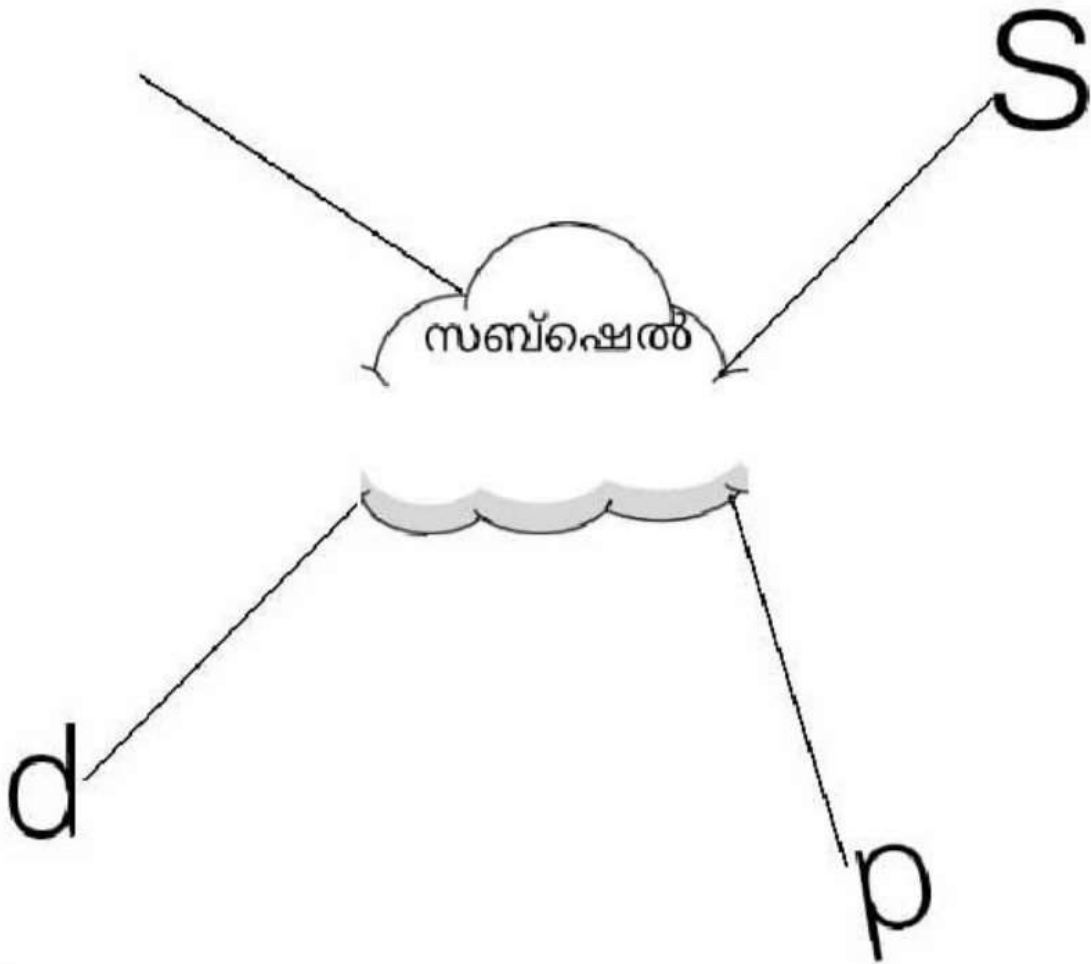
ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

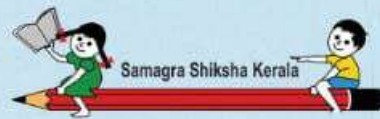
സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും
 ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : **08**

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച **08**

പദസൂത്ര്യൻ പൂർത്തീകരിക്കുക





ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

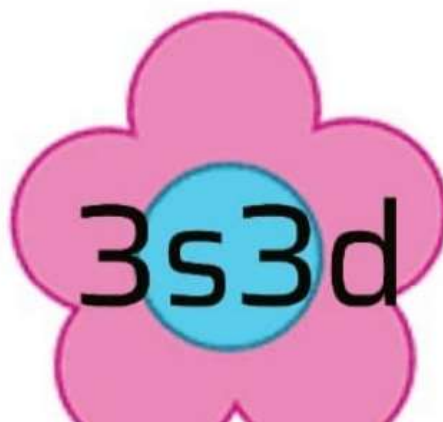
സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
വിഷയം : രസതന്ത്രം
യൂണിറ്റ് : 1
പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും
ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 09

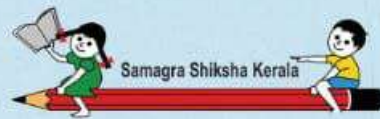
വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച **09**

വിട്ടുപോയവ പൂരിപ്പിക്കുക

ഔദ്യോഗിക നമ്പർ	1	2	3	4
സബ്ഔദ്യോഗിക	s	sp	spd	spdf
സബ്ഔദ്യോഗികളെ സൂചിപ്പിക്കുന്ന രീതി	1s	---	3p-	---4d-





ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

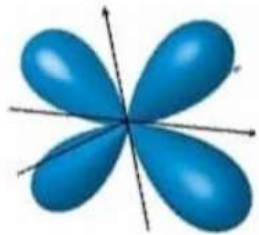
സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : വിരിയോഡിക് ടേബിളും
 ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 10

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച **10**

d സബ്ഷെല്ലിൽ ഉൾക്കൊള്ളുന്ന പരമാവധി ഇലക്ട്രോൺ എഴുതിയ വൃത്തത്തിന് നിറം നൽകാമോ?

d സബ്ഷെൽ



2



6

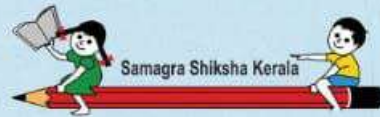


10



14





ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 11

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

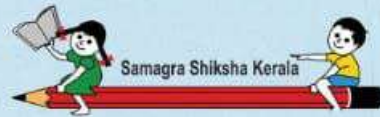
തുടർച്ച **11**



വിട്ടുപോയ ഭാഗം പൂരിപ്പിക്കുക

1s , _____ , _____ , 3s , 3p , _____ , 4s





ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 12

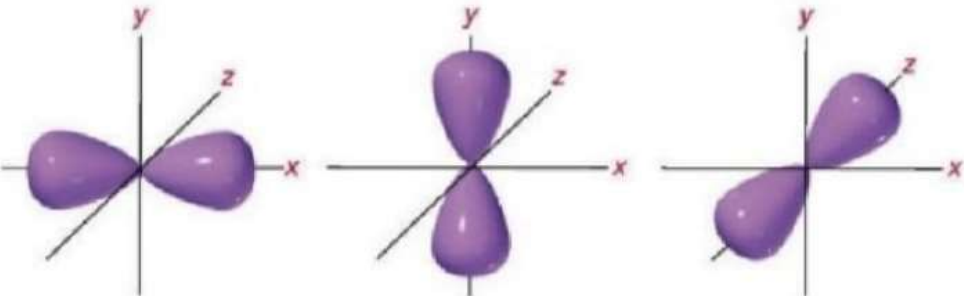
തുടർച്ച **12**

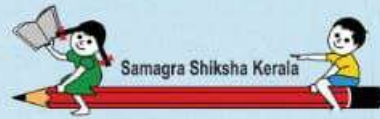
വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

ശരിയായ ഉത്തരത്തിനു ചുറ്റും വട്ടം വരയ്ക്കുക

P സബ്ഷെല്ലിൽ ഉൾക്കൊള്ളാവുന്ന പരമാവധി ഇലക്ട്രോൺ എത്രയാണ്?

2 8 6 4





ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

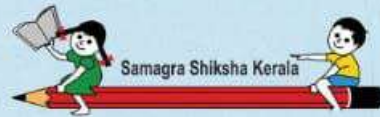
സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും
 ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 13

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച **13**

സബ്ഷെല്ലിന് ഉൾക്കൊള്ളാൻ കഴിയുന്ന ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം വരച്ചു യോജിപ്പിക്കുക.

s	6
p	2
d	14
f	10



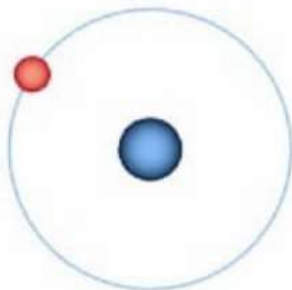
ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
വിഷയം : രസതന്ത്രം
യൂണിറ്റ് : 1
പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും
ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 14

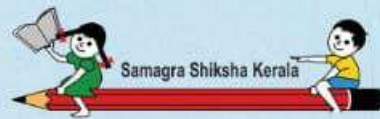
വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച **14**

ഹൈഡ്രജന്റെ
ശരിയായ ഇലക്ട്രോൺ
വിന്യാസം
തിരഞ്ഞെടുക്കുക ? (H)
₁



Hydrogen-1
1



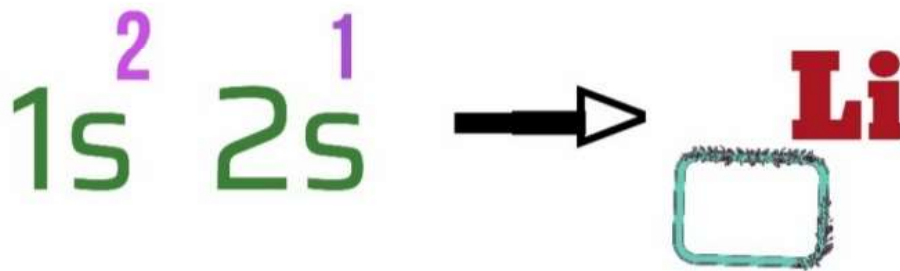
ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

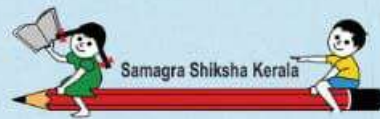
സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : വിരിയോഡിക് ടേബിളും ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 15

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച **15**

തന്നിട്ടുള്ള ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസത്തിൽ നിന്നും ലിഥിയത്തിന്റെ അറ്റോമിക നമ്പർ കണ്ടെത്താമോ?





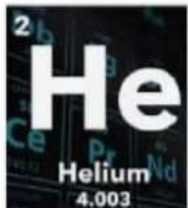
ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

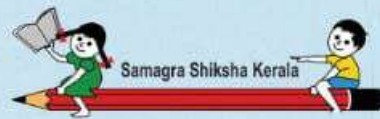
സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും
 ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 16

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച **16**

ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം എഴുതി നോക്കിയാലോ





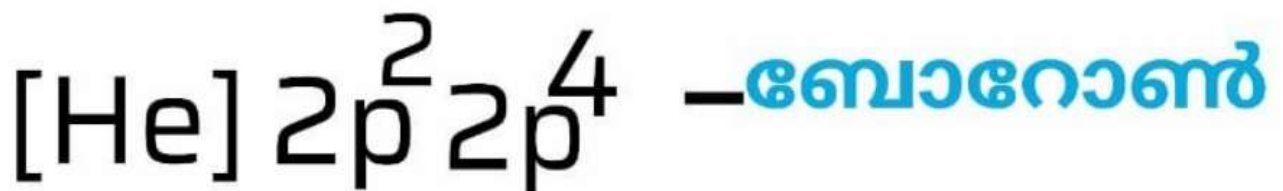
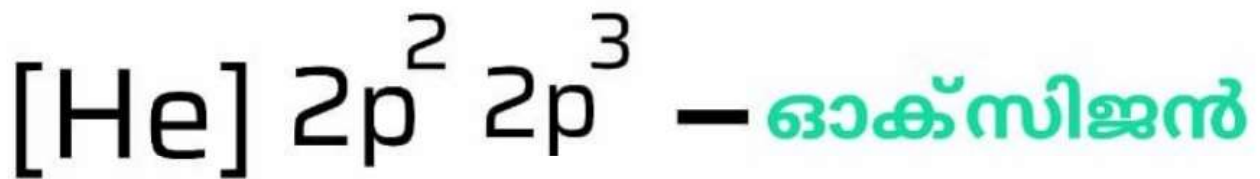
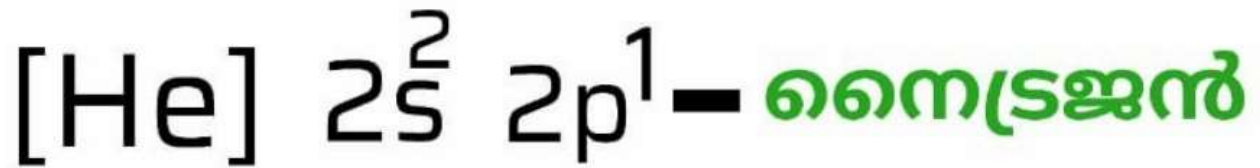
ജില്ലയുടെ പേര്. തൃശ്ശൂർ
ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ

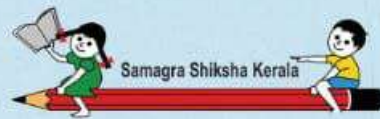
സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
വിഷയം : രസതന്ത്രം
യൂണിറ്റ് : 1
പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും
ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 17

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച 17

ചേരുമ്പടി ചേർക്കാം





ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര്. **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 18

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

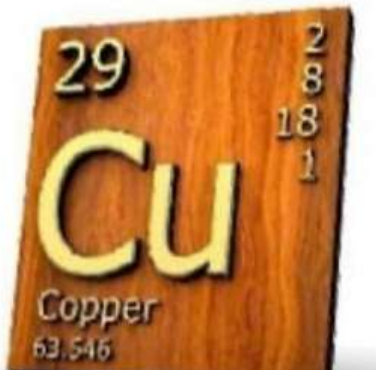
തുടർച്ച **18**

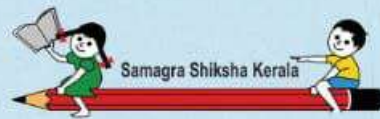
താഴെ തന്നിരിക്കുന്ന കോപ്പറിന്റെ ശരിയായ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസത്തിന് നേരെ നിറം നൽകുക.

$2 \quad 2 \quad 6 \quad 2 \quad 6 \quad 9 \quad 2$
 $1s \ 2s \ 2p \ 3s \ 3p \ 3d \ 4s$



$2 \quad 2 \quad 6 \quad 2 \quad 6$
 $1s \ 2s \ 2p \ 3s \ 3p$





ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 19

തുടർച്ച 19

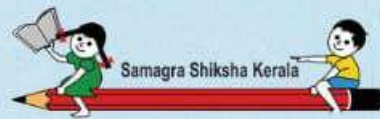
വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

S ബ്ലോക്കിലെ മൂലകങ്ങളുടെ സവിശേഷതകൾ കണ്ടെത്തി അടിവരയിടുക

- ലോഹ സ്വഭാവം കൂടുതൽ
- ഇലക്ട്രോ നെഗറ്റിവിറ്റി കുറവ്
- അയോണീകരണ ഊർജ്ജം കൂടുതൽ

S-block elements

1 H																	2 He																												
3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne																												
11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar																												
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr																												
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe																												
55 Cs	56 Ba	57 La	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn																												
87 Fr	88 Ra	89 Ac	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	117 Ts	118 Og																												
<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td>58 Ce</td><td>59 Pr</td><td>60 Nd</td><td>61 Pm</td><td>62 Sm</td><td>63 Eu</td><td>64 Gd</td><td>65 Tb</td><td>66 Dy</td><td>67 Ho</td><td>68 Er</td><td>69 Tm</td><td>70 Yb</td><td>71 Lu</td> </tr> <tr> <td>90 Th</td><td>91 Pa</td><td>92 U</td><td>93 Np</td><td>94 Pu</td><td>95 Am</td><td>96 Cm</td><td>97 Bk</td><td>98 Cf</td><td>99 Es</td><td>100 Fm</td><td>101 Md</td><td>102 No</td><td>103 Lr</td> </tr> </table>																		58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr
58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu																																
90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr																																



ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും
 ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 20

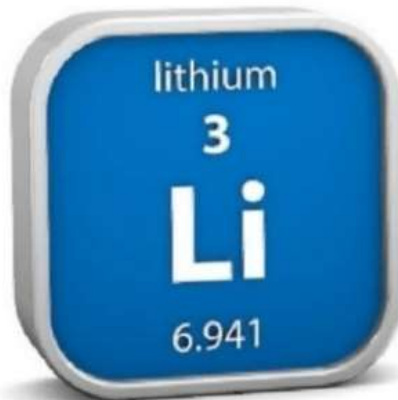
വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

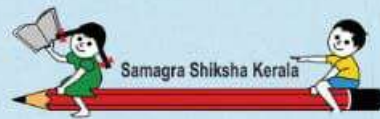
തുടർച്ച **20**

ലിഥിയം ഉൾപ്പെടുന്ന ബ്ലോക്ക് കണ്ടുപിടിക്കുക?



(s p d f)





ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും
 ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 21

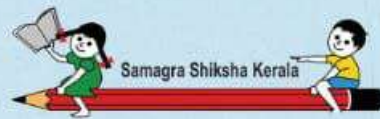
വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച **21**

ശരിയായ ഉത്തരത്തിനു വട്ടം വരയ്ക്കുക

ഹൈഡ്രജൻ ഏത് ബ്ലോക്കിൽ ഉൾപ്പെടുന്ന മൂലകമാണ്?

- S ബ്ലോക്ക്
- P ബ്ലോക്ക്
- d ബ്ലോക്ക്



ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 22

തുടർച്ച **22**

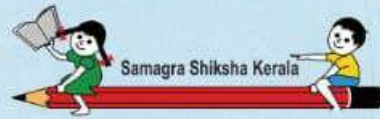
വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

S ബ്ലോക്കിലെ മൂലകങ്ങളുടെ സവിശേഷതകൾ കണ്ടെത്തി അടിവരയിടുക

- ലോഹ സ്വഭാവം കൂടുതൽ
- ഇലക്ട്രോ നെഗറ്റിവിറ്റി കുറവ്
- അയോണീകരണ ഊർജ്ജം കൂടുതൽ

S-block elements

1 H																	2 He																																																								
3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne																																																								
11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar																																																								
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr																																																								
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe																																																								
55 Cs	56 Ba	57 La	58 Hf	59 Ta	60 W	61 Re	62 Os	63 Ir	64 Pt	65 Au	66 Hg	67 Tl	68 Pb	69 Bi	70 Po	71 At	72 Rn																																																								
87 Fr	88 Ra	89 Ac	90 Rf	91 Db	92 Sg	93 Bh	94 Hs	95 Mt	96 Ds	97 Rg	98 Cn	99 Nh	100 Fl	101 Mc	102 Lv	103 Ts	104 Og																																																								
<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td>58</td><td>59</td><td>60</td><td>61</td><td>62</td><td>63</td><td>64</td><td>65</td><td>66</td><td>67</td><td>68</td><td>69</td><td>70</td><td>71</td> </tr> <tr> <td>Ce</td><td>Pr</td><td>Nd</td><td>Pm</td><td>Sm</td><td>Eu</td><td>Gd</td><td>Tb</td><td>Dy</td><td>Ho</td><td>Er</td><td>Tm</td><td>Yb</td><td>Lu</td> </tr> <tr> <td>90</td><td>91</td><td>92</td><td>93</td><td>94</td><td>95</td><td>96</td><td>97</td><td>98</td><td>99</td><td>100</td><td>101</td><td>102</td><td>103</td> </tr> <tr> <td>Th</td><td>Pa</td><td>U</td><td>Np</td><td>Pu</td><td>Am</td><td>Cm</td><td>Bk</td><td>Cf</td><td>Es</td><td>Fm</td><td>Md</td><td>No</td><td>Lr</td> </tr> </table>																		58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71																																																												
Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu																																																												
90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103																																																												
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr																																																												



ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

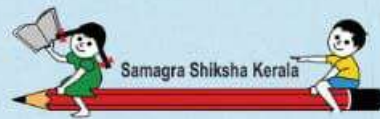
സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും
 ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 23

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച **23**

p ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങളിൽ ഉൾപ്പെടുന്നവ കണ്ടെത്തി വട്ടം വരയ്ക്കുക

- ◆ ലോഹങ്ങൾ
- ◆ ആൽക്കലിനുകൾ
- ◆ ഉപലോഹങ്ങൾ
- ◆ അലോഹങ്ങൾ



ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

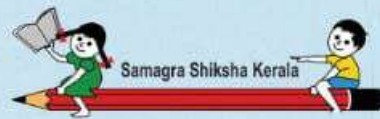
സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : വിരിയോഡിക് ടേബിളും ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 24

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച **24**

d ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങൾ അറിയപ്പെടുന്ന പേര് എന്ത്?

Period	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H Hydrogen																	2 He Helium
2	3 Li Lithium	4 Be Beryllium											5 B Boron	6 C Carbon	7 N Nitrogen	8 O Oxygen	9 F Fluorine	10 Ne Neon
3	11 Na Sodium	12 Mg Magnesium	d-block elements										13 Al Aluminum	14 Si Silicon	15 P Phosphorus	16 S Sulfur	17 Cl Chlorine	18 Ar Argon
4	19 K Potassium	20 Ca Calcium	21 Sc Scandium	22 Ti Titanium	23 V Vanadium	24 Cr Chromium	25 Mn Manganese	26 Fe Iron	27 Co Cobalt	28 Ni Nickel	29 Cu Copper	30 Zn Zinc	31 Ga Gallium	32 Ge Germanium	33 As Arsenic	34 Se Selenium	35 Br Bromine	36 Kr Krypton
5	37 Rb Rubidium	38 Sr Strontium	39 Y Yttrium	40 Zr Zirconium	41 Nb Niobium	42 Mo Molybdenum	43 Tc Technetium	44 Ru Ruthenium	45 Rh Rhodium	46 Pd Palladium	47 Ag Silver	48 Cd Cadmium	49 In Indium	50 Sn Tin	51 Sb Antimony	52 Te Tellurium	53 I Iodine	54 Xe Xenon
6	55 Cs Cesium	56 Ba Barium	57 La Lanthanum	72 Hf Hafnium	73 Ta Tantalum	74 W Tungsten	75 Re Rhenium	76 Os Osmium	77 Ir Iridium	78 Pt Platinum	79 Au Gold	80 Hg Mercury	81 Tl Thallium	82 Pb Lead	83 Bi Bismuth	84 Po Polonium	85 At Astatine	86 Rn Radon
7	87 Fr Francium	88 Ra Radium	89 Ac Actinium	104 Rf Rutherfordium	105 Db Dubnium	106 Sg Seaborgium	107 Bh Bohrium	108 Hs Hassium	109 Mt Meitnerium	110 Ds Darmstadtium	111 Rg Roentgenium	112 Cn Copernicium	113 Nh Nihonium	114 Fl Flerovium	115 Mc Moscovium	116 Lv Livermorium	117 Ts Tennessine	118 Og Oganesson
			58 Ce Cerium	59 Pr Praseodymium	60 Nd Neodymium	61 Pm Promethium	62 Sm Samarium	63 Eu Europium	64 Gd Gadolinium	65 Tb Terbium	66 Dy Dysprosium	67 Ho Holmium	68 Er Erbium	69 Tm Thulium	70 Yb Ytterbium	71 Lu Lutetium		
			90 Th Thorium	91 Pa Protactinium	92 U Uranium	93 Np Neptunium	94 Pu Plutonium	95 Am Americium	96 Cm Curium	97 Bk Berkelium	98 Cf Californium	99 Es Einsteinium	100 Fm Fermium	101 Md Mendelevium	102 No Nobelium	103 Lr Lawrencium		



ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ്	: 10
വിഷയം	: രസതന്ത്രം
യൂണിറ്റ്	: 1
പാഠം	: പിരിയോഡിക് ടേബിളും ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ	: 25

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച **25**

d ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങൾക്ക് യോജിക്കുന്നവയ്ക്ക് അടയാളം നൽകുക .

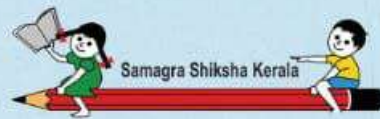
* **ലോഹങ്ങളാണ്**

* അവസാന ഇലക്ട്രോൺപുരണം നടക്കുന്നത് ബാഹ്യതമഷെല്ലിനു തൊട്ടുമുമ്പുള്ള ഷെല്ലിലാണ്.

* നാലാം പിരിയഡിൽ അവസാന ഇലക്ട്രോൺപുരണം നടക്കുന്നത് 4s ൽ ആണ്.

* **പിരിയോഡിക് ടേബിളിൽ 3 മുതൽ 12 വരെ ഗ്രൂപ്പുകളിൽ കാണപ്പെടുന്നു.**





ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : വിരിയോഡിക് ടേബിളും ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 26

തുടർച്ച **26**

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

17-ാം ഗ്രൂപ്പിൽ വരുന്ന മൂലക കുടുംബത്തിന്റെ പേര് എന്ത്?

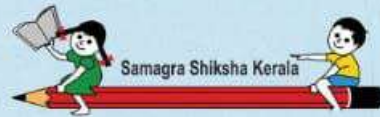
1	2											13	14	15	16	17	18
H	He											B	C	N	O	F	Ne
3	4											5	6	7	8	9	10
Li	Be											Al	Si	P	S	Cl	Ar
11	12	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
Na	Mg	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
55	56	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
87	88	89	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og

lanthanoid series 6

58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu

actinoid series 7

90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr



ജില്ലയുടെ പേര്. തൃശ്ശൂർ
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും
 ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 27

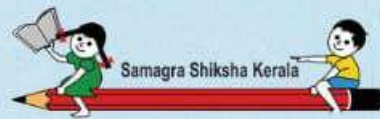
വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച 27

വരച്ച യോജിപ്പിക്കാമോ?

${}^1_1\text{H}$ ($1s^1$) ----- p ബ്ലോക്ക്

${}^5_5\text{B}$ ($1s^2 2s^2 2p^1$) ----- s ബ്ലോക്ക്



ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 28

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

തുടർച്ച **28**

ശരിയോ തെറ്റോ എന്ന് മാർക്ക് ചെയ്യുക

d സബ്ഷെല്ലിന് പരമാവധി 10 ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉൾക്കൊള്ളുവാൻ കഴിയും

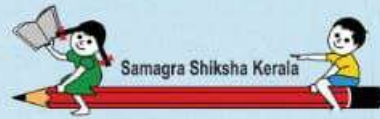


s ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങളുടെ ബാഹ്യ s സബ്ഷെല്ലിലെ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം ആയിരിക്കും ആറ്റോമിക നമ്പർ.



അവസാന ഇലക്ട്രോൺ പുരണം നടക്കുന്നത് ഏത് സബ്ഷെല്ലിലാണോ അതായിരിക്കും മൂലകം ഉൾപ്പെടുന്ന ബ്ലോക്ക്.





ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും
 ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 29

തുടർച്ച **29**

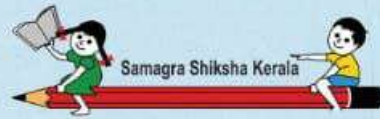
വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

ബ്രാക്കറ്റിൽ നിന്ന് തെരഞ്ഞെടുക്കുക

❖ ഒരു മൂലകത്തിന്റെ സബ്ഷെൽ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസത്തിൽ ബാഹ്യതമ ഷെല്ലിന്റെ നമ്പർ തന്നെയാണ് അത് ഉൾക്കൊള്ളുന്ന

❖ S ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങളുടെ ബാഹ്യ S സബ്ഷെല്ലിലെ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണമായിരിക്കും

(ഗ്രൂപ്പ് നമ്പർ , പിരിയഡ് നമ്പർ)



ജില്ലയുടെ പേര്. **തൃശ്ശൂർ**
 ബി.ആർ.സി യുടെ പേര് . **യു.ആർ.സി തൃശ്ശൂർ**

സ്റ്റാൻഡേർഡ് : 10
 വിഷയം : രസതന്ത്രം
 യൂണിറ്റ് : 1
 പാഠം : പിരിയോഡിക് ടേബിളും ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും
 വർക്ക്ഷീറ്റ് നമ്പർ : 30

അവസാനം **30**

വൈറ്റ് ബോർഡ് ഷീറ്റ്

താഴെ കൊടുത്തിരിക്കുന്ന മൂലകങ്ങളിൽ രണ്ടാമത്തെ പിരിയഡിലെ മൂലകങ്ങൾ കണ്ടെത്തി വൃത്തം വരയ്ക്കുക.

<i>He</i>	<i>Li</i>	<i>B</i>	<i>Be</i>
<i>H</i>	<i>O</i>	<i>C</i>	<i>Mg</i>