



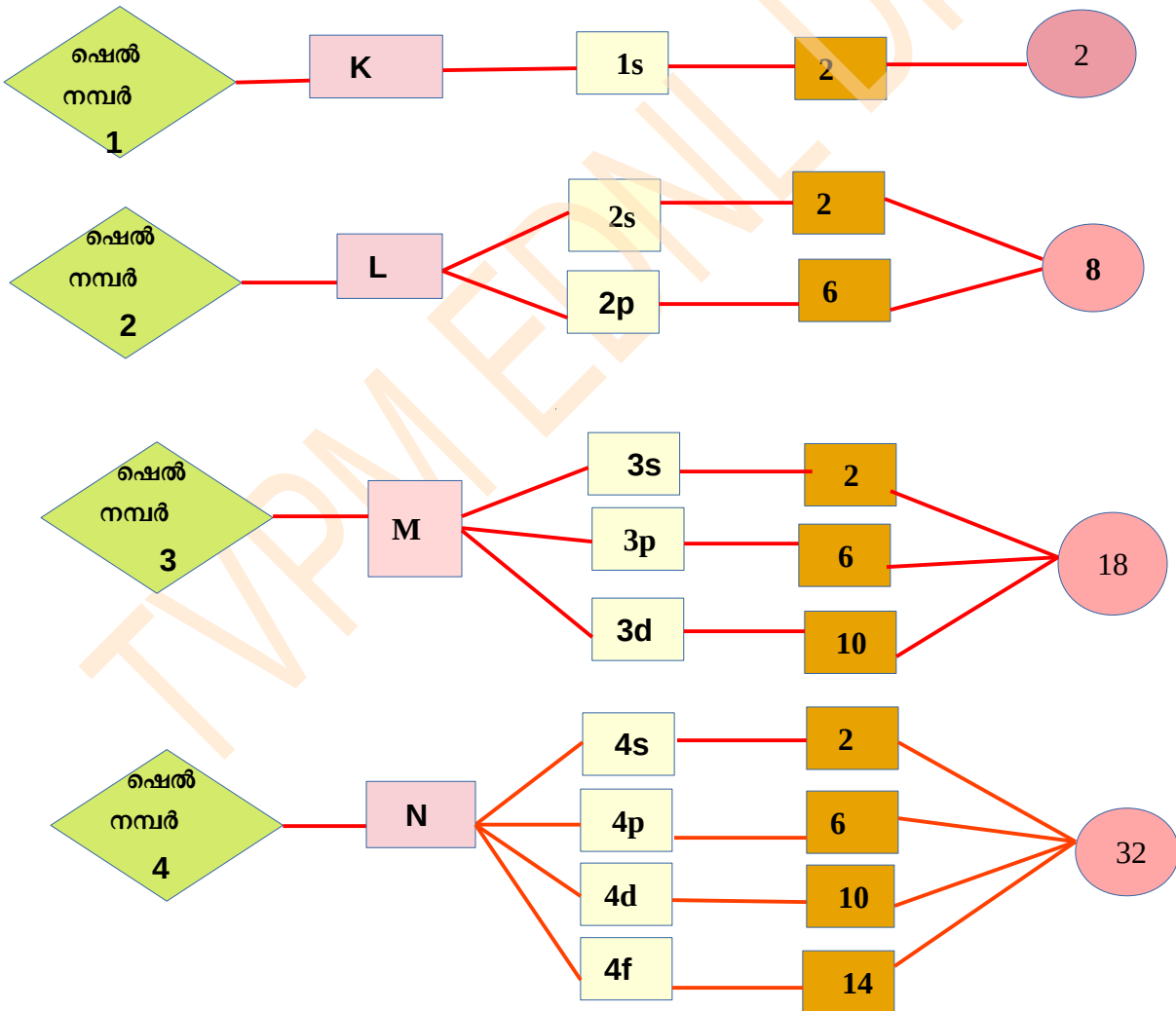
തിരുവനന്തപുരം വിദ്യാഭ്യാസ ജില്ല

ഉത്തരസൂചിക-1

സ്റ്റാൻഡേർഡ്-X

AK2CH101(M)

1.



## രസതന്ത്രം

2.



b) 1p, 3f

3.



b. Z

c. ഗ്രൂപ്പ് -1 പിരിയഡ് - 4

4.



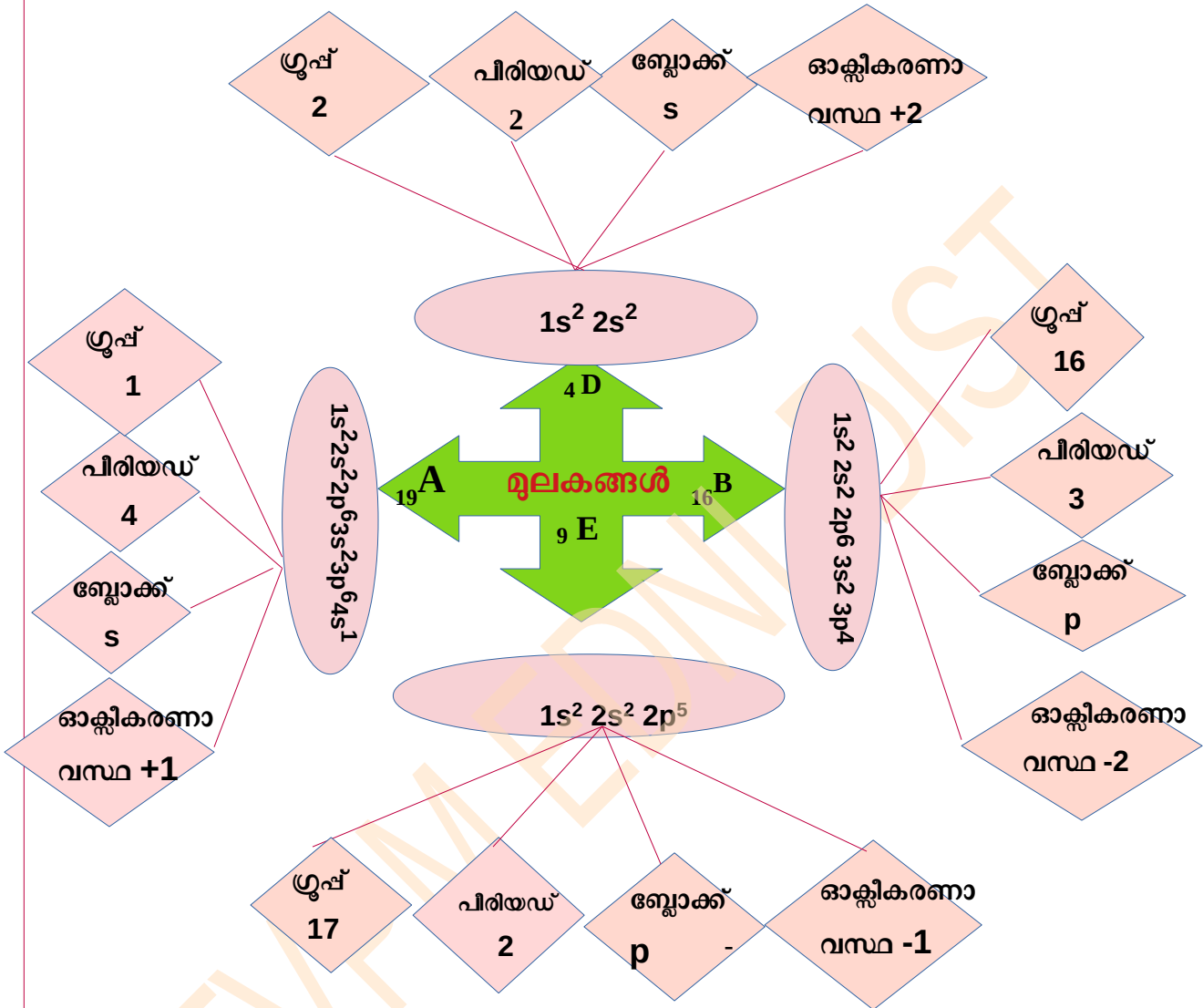
b) +4



d)  $MnCl_2$

## രസതന്ത്രം

5.



a) S, p ബ്ലോക്കുകൾ ഇവ പ്രാതിനിധ്യ മൂലകങ്ങൾ എന്നറിയപ്പെടുന്നു.

b) DB

6.

a) i)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^1$

## രസതന്ത്രം

b) സ്ഥിരത കൈവരിക്കുന്നതിന്  $4s$  സബ് ഷെല്ലിൽ നിന്നും ഒരു ഇലക്ട്രോൺ  $3d$  സബ് ഷെൽ സ്വീകരിച്ച് പകുതി നിറഞ്ഞ ക്രമീകരണത്തിലെത്തുന്നു. ഇത് കൂടുതൽ സ്ഥിരത ഉള്ള ക്രമീകരണമാണ്.

c)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1$

7.

**s ബ്ലോക്ക്**

2) താഴ്ന്ന അയോണീകരണ ഊർജം

4) അയോണിക സംയുക്തങ്ങൾ രൂപീകരിക്കുന്നു

**p ബ്ലോക്ക്**

6. ഉയർന്ന അയോണീകരണ ഊർജം

8. ഉയർന്ന ഇലക്ട്രോനെഗറ്റിവിറ്റി

**d ബ്ലോക്ക്**

1) ബാഹ്യതമ ഷെല്ലിന് തൊട്ട് ഉള്ളിലെ ഷെല്ലുകളിലാണ് ഇലക്ട്രോൺ പുരണം നടക്കുന്നത്

5) സംക്രമണ മൂലകങ്ങൾ

9) നിറമുള്ള സംയുക്തങ്ങൾ രൂപീകരിക്കുന്നു

**f ബ്ലോക്ക്**

3) ഇവയിൽ പലതും പെട്രോളിയം വ്യവസായത്തിൽ ഉപയോഗിക്കുന്നു

7. ഇലക്ട്രോൺ പുരണം നടക്കുന്നത് ബാഹ്യതമ ഷെല്ലിന് തൊട്ട് ഉള്ളിലുള്ള ഷെല്ലിന്റേയും ഉള്ളിലുള്ള ഷെല്ലിലാണ്

8.

A	F	L	U	O	R	I	N	E	B
S	D	M	L	E	C	T	Q	B	N
F	G	K	N	E	O	N	X	R	O
R	B	E	W	Q	P	J	M	C	X
A	U	K	T	E	P	P	Q	Y	Y
N	R	L	U	Z	E	O	X	R	G
C	H	N	T	Y	R	K	X	C	E
I	B	F	H	K	I	C	B	J	N
U	Y	X	I	T	E	M	S	R	B
M	A	G	N	E	S	I	U	M	T

## രസതന്ത്രം

### ലംബമായി

- a) ഘ്രോൺസിയം
- b) കോപ്പർ
- c) ഓക്സിജൻ

### തിരശ്ചീനമായി

- a) ഫ്ലൂറിൻ
- b) മഗ്നീഷ്യം
- c) നിയോൺ

TPM EDNLDIST