

പിരിയോഡിക് ടേബിളും ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസവും

P ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങൾ

p-ബ്ലോക്ക്

	13	14	15	16	17	18
						He
	B	C	N	O	F	Ne
	Al	Si	P	S	Cl	Ar
	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og

ആവർത്തന പട്ടികയിൽ 13 മുതൽ 18 വരെ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉൾപ്പെടുന്നു. ഇവയുടെ അവസാന ഇലക്ട്രോൺ പുരണം നടക്കുന്നത് P സബ്ഷെല്ലിലാണ്.

P ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങളുടെ ഗ്രൂപ്പ് നമ്പർ

പിരിയോഡിക് ടേബിളിൽ 12 ഗ്രൂപ്പുകൾ കഴിഞ്ഞശേഷമാണ് p ബ്ലോക്ക് തുടങ്ങുന്നത്.

ബാഹ്യതമ p ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണത്തിനൊപ്പം 12 കൂട്ടിയാൽ ഗ്രൂപ്പ് കണ്ടെത്താൻ കഴിയും.

ഉദാ: ${}_{7}\text{N}$; $1s^2 2s^2 2p^3$

ഗ്രൂപ്പ് നമ്പർ:12+3=15

P ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങളുടെ സവിശേഷതകൾ

* ഇവയിൽ ലോഹങ്ങൾ അലോഹങ്ങൾ, ഉപലോഹങ്ങൾ എന്നിവ ഉണ്ട്.

ഉദാ: Cl -അലോഹം

Si - ഉപലോഹം

Al - ലോഹം

* ഇവ ഖരം, ദ്രാവകം, വാതകം എന്നീ അവസ്ഥകളിൽ സ്ഥിതിചെയ്യുന്നു.

ഉദാ: C - ഖരം , Br- ദ്രാവകം , N- വാതകം

* ഇവയുടെ ആയോണീകരണ ഊർജം വളരെ കൂടുതലാണ്.

* ഇവയുടെ ഇലക്ട്രോൺ നെറ്റ്‌വിറ്റി വളരെ കൂടുതൽ ആണ്.

* ഇവയിൽ ലോഹസ്വഭാവം കൂടുതലാണ് .

ചോദ്യങ്ങൾ

1. P ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങളുടെ പൊതുവായ ഏതെങ്കിലും രണ്ട് പ്രത്യേകതകൾ എഴുതുക.

2. ദ്രാവകാവസ്ഥയിലുള്ള ഒരു p ബ്ലോക്ക് മൂലകമാണ്.....

(മെർക്കറി, ബ്രോമിൻ, ഹീലിയം)

3. ഗ്രൂപ്പ് നമ്പർ 17 ആയ X എന്ന മൂലകത്തിന് 3 ഷെല്ലുകൾ ഉണ്ട്.

a) ഈ മൂലകത്തിന്റെ സബ്ഷെൽ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം എഴുതുക.?

b) പിരിയഡ് നമ്പർ എത്ര ?

c) ഈ മൂലകം ഉൾപ്പെടുന്ന ബ്ലോക്ക് ഏത് ?
