

Unit Test



Time: 1 hr Mark:20

Answer the following questions (1*8)

1_ തെറ്റായ സബ് ഷെൽ ഏത്?(3d,2p,3f,3d)

2_f സബ് ഷെല്ലിൽ ഉൾക്കൊള്ളുന്ന ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം എത്ര?

(10 ,6 , 7 ,14)

3 - അറ്റോമിക നമ്പർ കണ്ടെത്തുക.?

A- 1 s 2, 2 s 2, 2 P 4

4 - ഊർജ്ജം കൂടുതലുള്ള സബ് ഷെൽ ഏത്?

(2 s, 3 p, 3 d, 4s)

5_ നാലാമത്തെ ഷെല്ലിലെ ഊർജ്ജം കൂടിയ സബ് ഷെൽ ഏതാണ്?

6- താഴെ പറയുന്ന സബ് ഷെല്ലുകൾ ഊർജ്ജം കൂടിവരുന്ന ക്രമത്തിൽ എഴുതുക ?

(4 S, 2P , 3d , 4 f, 6 S, 5 p

7- എല്ലാ ഷെല്ലുകളിലും, കാണപ്പെടുന്ന സബ് ഷെൽ ഏതാണ്?

8 - Mn²⁺ -ൽ Mn ന്റെ ഓക്സീകരണാവസ്ഥ എത്ര?

Answer the questions 9_12(4*3)

9_ അയേൺ (അറ്റോമിക നമ്പർ - 26) ഇലക്ട്രോ വിന്യാസം എഴുതി ബ്ലോക്ക്, പിരീഡ് എന്നിവ കണ്ടെത്തുക?

10 - d- ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങളുടെ 3 സവിശേഷതകൾ എഴുതുക.?

1 -Mn അറ്റോമിക നമ്പർ 25

a) Mn²⁺ ന്റെ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം എഴുതുക?

b) ബ്ലോക്ക് , പിരീഡ് ഏവ?

12- അവസാന സബ് ഷെൽ 3d 8 ആണ്.

a) ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം എഴുതുക?

b) ഇതിന്റെ ഗ്രൂപ്പ് , പിരീഡ് എന്നിവ എഴുതുക.?