Legături chimice

Alegeți varianta corectă:

1. În molecula apei, legăturile O-H sunt de tip:
2. σ
3. π
4. σ + π
5. σ + 2 π
6. 2σ + π
7. În molecula metanului, unghiul dintre legăturile C-H este de:
8. 90°
9. 105°
10. 107°
11. 109°28'
12. 120°
13. În molecula amoniacului, legatura N-H este:
14. Ionica
15. Covalentă polară
16. Covalentă nepolară
17. Metalică
18. Coordinativă
19. În molecula azotului, legatura azot-azot este:
20. Ionică
21. Covalentă polară
22. Covalentă nepolară
23. Metalică
24. Coordinativă
25. În fluorura de cesiu, legatura cesiu-fluor este:
26. Ionică
27. Covalentă polară
28. Covalentă nepolară
29. Metalică
30. Coordinativă
31. Între moleculele apei se stabilesc legături:
32. Covalente
33. Ionice
34. Van der Waals
35. Ion-dipol
36. De hidrogen
37. Între moleculele de hidrogen sulfurat se stabilesc legături:
38. Covalente
39. Dipol-dipol
40. Van der Waals
41. Ion-dipol
42. De hidrogen
43. Între moleculele de oxigen se stabilesc legături:
44. Covalente
45. Dipol-dipol
46. Van der Waals
47. Ion-dipol
48. De hidrogen
49. Între atomii de kripton se stabilesc legături:
50. Covalente
51. Dipol-dipol
52. Van der Waals
53. Ion-dipol
54. De hidrogen
55. Care dintre următoarele substanțe are punctual de topire cel mai ridicat:
56. NaCl
57. NaF
58. NaH
59. NaI
60. NaBr
61. Care dintre următoarele hidruri are polaritatea cea mai mare:
62. HF
63. Care dintre următoarele substanțe are punctul de topire cel mai ridicat:
64. NaF
65. Ca
66. LiF
67. În molecula apei, unghiul dintre legăturile O-H este de:
68. 90°
69. 105°
70. 107°
71. 109°28'
72. 120°

14. În ionul de amoniu există:

1. O legătură covalent coordinativă
2. O legătură ionică
3. 4 legături covalente simple polare
4. O legătură dipol-dipol
5. O legătură covalent coordinativă și trei legături covalente simple polare