

Chemistry Olympiad Answers

PART A: 1 pt each

- 1) Meter
- 2) Ampere
- 3) 4
- 4) 6.02×10^{23}
- 5) 5
- 6) 2
- 7) Anion
- 8) Cation
- 9) Alkaline earth metals
- 10) Noble gases (accept: inert gases)
- 11) 4
- 12) 0
- 13) 48 Kelvin
- 14) 86 Fahrenheit
- 15) Mercury, Bromine
- 16) Carbon
- 17) aluminium chloride
- 18) sodium sulfate
- 19) sulfur tetrafluoride
- 20) dinitrogen trioxide
- 21) Ammonia
- 22) Methane
- 23) Baking Soda
- 24) Lye
- 25) Precipitate
- 26) Lithium
- 27) Solid
- 28) Electron
- 29) 2
- 30) 10

Part B: 2 pt each

- 31) Gold
- 32)
 - a) Nonpolar
 - b) Polar
 - c) Nonpolar
 - d) Nonpolar
 - e) Polar
 - f) Nonpolar
- 33) Linear, linear
- 34) 180
- 35) Tetrahedral, trigonal pyramidal
- 36) 4
- 37) 107
- 38)
- 39) CH_2O
- 40) 4.5L
- 41) 0,14
- 42) 3,11
- 43) Helium
- 44) Green
- 45) 760
- 46) Copper-zinc
- 47) Copper-zinc
- 48) Copper-silver
- 49) Argon
- 50) Right



Part C: 3 pt each

- 51) (any of HCl , HBr , HI , HClO_4 , HClO_3 , HIO_4 , H_2SO_4 , HNO_3)
- 52) (any of diamond, graphite, graphene, carbon nanotubes, buckminsterfullerene, amorphous carbon)
- 53) -2,16
- 54) A
 - a) Soluble
 - b) Insoluble
 - c) Soluble
- 55)
 - a) Miscible
 - b) Immiscible
 - c) Immiscible
 - d) Miscible
 - e) Immiscible
- 56) Galvanization
- 57) 3.7×10^{-11}
- 58) 4s
- 59)
 - a) Emulsion
 - b) Aerosol
 - c) Solid sol
- 60)
 - a) Red
 - b) Yellow
 - c) Red
 - d) Green
 - e) Blue
 - f) Blue
 - g) green/blue
 - h) White
 - i) grey/white
 - j) pink/lavender/purple
 - e
 - k) Red
 - l) green