

4. Løsningsforslag til oppgaver til støkiometri

- 1) Molar masse (M) defineres som massen i gram av 1 mol av et stoff
- 2)
 - a. 36.51 g/mol
 - b. 159.8 g/mol
 - c. 32.04 g/mol
 - d. 60.04 g/mol
 - e. 158.0 g/mol
 - f. 329.1 g/mol
 - g. 95.6 g/mol
 - h. 80.1 g/mol
 - i. 63.01 g/mol
 - j. 134.0 g/mol
 - k. 342.3 g/mol
 - l. 244.3 g/mol
- 3)
 - a. 45.1 g
 - b. 146 g
 - c. 178 g
 - d. 115 g
 - e. 245 g
 - f. 624 g
- 4)
 - a) 0.50 mol
 - b) 0.70 mol
 - c) 0.824 mol
 - d) 0.24 mol
 - e) 0.26 mol
 - f) 0.036 mol
- 5)
 - a) $1.34 \cdot 10^{24}$ molekyler
 - b) $4.01 \cdot 10^{24}$ atomer
- 6)
 - a) 5.0 mol
 - b) 2.3 g
- 7)
 - a) 4.0 g
 - b) 10.5 g
 - c) $1.85 \cdot 10^3$ g
- 8)
 - a) 0.050 M
 - b) 1.6 M
 - c) 0.80 M
- 9) 0.15 liter.
- 10) $4.9 \cdot 10^{22}$ molekyler