

Molární hmotnost, zákon zachování hmotnosti

1. Spoj vzorec látky s jeho

M(chlorid sodný) 292 g/mol

M(HNO_3) 142 g/mol

M(oxid fosforečný) 63 g/mol

M(hydroxid chromitý) 59 g/mol

M $[\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3]$ 103 g/mol

2. Vyčísli chemické rovnice:

