Number of Atoms in a Formula Worksheet

How many atoms are in the following compounds? (Only number of atoms)

a) $CaCl_2$ _____

b) $NaCl$ _____

c) NH_4OH _____

d) KNO_3 _____

e) P_2O_5 _____

f) Na_3PO_4 _____

g) Fe_2O_3 _____

h) $AlPO_4$ _____

i) N_2O_7 _____

j) $Mg(NO_3)_2$ _____

k) $LiOH$ _____

l) $Al_2(CO_3)_3$ _____

m) NH_3 _____

n) Li_2O _____

o) $(NH_4)_3PO_4$ _____

p) $NaOH$ _____

q) HNO_3 _____

r) Li_2SO_4 _____

s) NH_4Cl _____

Number of Atoms in a Formula Worksheet

Answers

a) $CaCl_2$ — 3

b) NaCl — 2

c) NH_4OH — 7

d) KNO_3 — 5

e) P_2O_5 — 7

f) Na_3PO_4 — 8

g) Fe_2O_3 — 5

h) $AlPO_4$ — 6

i) N_2O_7 — 9

j) $Mg(NO_3)_2$ — 9

k) LiOH — 3

l) $Al_2(CO_3)_3$ — 14

m) NH_3 — 4

n) Li_2O — 3

o) $(NH_4)_3PO_4$ — 20

p) NaOH — 3

q) HNO_3 — 5

r) Li_2SO_4 — 7

s) NH_4Cl — 6