

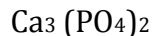
- 1) ___ C₃H₈ + ___ O₂ → ___ CO₂ + ___ H₂O
- 2) ___ Al + ___ Fe₃N₂ → ___ AlN + ___ Fe
- 3) ___ Na + ___ Cl₂ → ___ NaCl
- 4) ___ H₂O₂ → ___ H₂O + ___ O₂
- 5) ___ C₆H₁₂O₆ + ___ O₂ → ___ H₂O + ___ CO₂
- 6) ___ H₂O + ___ CO₂ → ___ C₇H₈ + ___ O₂
- 7) ___ NaClO₃ → ___ NaCl + ___ O₂
- 8) ___ (NH₄)₃PO₄ + ___ Pb(NO₃)₄ → ___ Pb₃(PO₄)₄ + ___ NH₄NO₃
- 9) ___ BF₃ + ___ Li₂SO₃ → ___ B₂(SO₃)₃ + ___ LiF
- 10) ___ C₇H₁₇ + ___ O₂ → ___ CO₂ + ___ H₂O
- 11) ___ CaCO₃ + ___ H₃PO₄ → ___ Ca₃(PO₄)₂ + ___ H₂CO₃
- 12) ___ Ag₂S → ___ Ag + ___ S₈
- 13) ___ KBr + ___ Fe(OH)₃ → ___ KOH + ___ FeBr₃
- 14) ___ KNO₃ + ___ H₂CO₃ → ___ K₂CO₃ + ___ HNO₃
- 15) ___ Pb(OH)₄ + ___ Cu₂O → ___ PbO₂ + ___ CuOH
- 16) ___ Cr(NO₂)₂ + ___ (NH₄)₂SO₄ → ___ CrSO₄ + ___ NH₄NO₂
- 17) ___ KOH + ___ Co₃(PO₄)₂ → ___ K₃PO₄ + ___ Co(OH)₂
- 18) ___ Sn(NO₂)₄ + ___ Pt₃N₄ → ___ Sn₃N₄ + ___ Pt(NO₂)₄
- 19) ___ B₂Br₆ + ___ HNO₃ → ___ B(NO₃)₃ + ___ HBr
- 20) ___ ZnS + ___ AlP → ___ Zn₃P₂ + ___ Al₂S₃
- 21) ___ C₆H₆ + ___ O₂ → ___ H₂O + ___ CO₂
- 22) ___ NaI + ___ Pb(SO₄)₂ → ___ PbI₄ + ___ Na₂SO₄
- 23) ___ NH₃ + ___ O₂ → ___ NO + ___ H₂O
- 24) ___ Fe(OH)₃ → ___ Fe₂O₃ + ___ H₂O
- 25) ___ HNO₃ + ___ Mg(OH)₂ → ___ H₂O + ___ Mg(NO₃)₂
- 26) ___ H₃PO₄ + ___ NaBr → ___ HBr + ___ Na₃PO₄
- 27) ___ C + ___ H₂ → ___ C₃H₈
- 28) ___ CaO + ___ MnI₄ → ___ MnO₂ + ___ CaI₂
- 29) ___ Fe₂O₃ + ___ H₂O → ___ Fe(OH)₃
- 30) ___ C₂H₂ + ___ H₂ → ___ C₂H₆
- 31) ___ VF₅ + ___ HI → ___ V₂I₁₀ + ___ HF
- 32) ___ OsO₄ + ___ PtCl₄ → ___ PtO₂ + ___ OsCl₈
- 33) ___ CF₄ + ___ Br₂ → ___ CBr₄ + ___ F₂
- 34) ___ Hg₂I₂ + ___ O₂ → ___ Hg₂O + ___ I₂
- 35) ___ Y(NO₃)₂ + ___ GaPO₄ → ___ YPO₄ + ___ Ga(NO₃)₂
- 36) ___ Na₃PO₄ + ___ KOH → ___ NaOH + ___ K₃PO₄
- 37) ___ MgCl₂ + ___ Li₂CO₃ → ___ MgCO₃ + ___ LiCl
- 38) ___ C₆H₁₂ + ___ O₂ → ___ CO₂ + ___ H₂O
- 39) ___ Pb + ___ FeSO₄ → ___ PbSO₄ + ___ Fe
- 40) ___ CaCO₃ → ___ CaO + ___ CO₂
- 41) ___ P₄ + ___ O₂ → ___ P₂O₃
- 42) ___ RbNO₃ + ___ BeF₂ → ___ Be(NO₃)₂ + ___ RbF
- 43) ___ AgNO₃ + ___ Cu → ___ Cu(NO₃)₂ + ___ Ag
- 44) ___ C₃H₆O + ___ O₂ → ___ CO₂ + ___ H₂O
- 45) ___ C₅H₅ + ___ Fe → ___ Fe(C₅H₅)₂

Big Worksheet of Balancing Chemical Equations

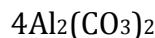
Rewrite and balance the equations in your notebook. Remember, coefficients will multiply through the entire compound. Subscripts only affect the atoms they touch.

If there is a subscript on the outside of parenthesis

Counting atoms:



- Ca = 3 atoms
- P = 1 x 2 = 2 atoms
- O = 4 x 2 = 8 atoms



- Al = 4 x 2 = 8 atoms
- C = 4 x 1 x 2 = 8 atoms
- O = 4 x 3 x 2 = 24 atoms