

Nama:

Kelas:

Cari Pasanganku

Pasangkan Soal di Kiri dengan Jawaban di Kanan

Natrium

•

•

Ag

Kalium

•

•

Na

Besi

•

•

K

Perak

•

•

Fe

Timah

•

•

Sn

Emas

•

•

Au

Raksa

•

•

Hg

Tembaga

•

•

Cu

Fosfor

•

•

P

Iodin

•

•

I

Nama:

Kelas:

Cari Pasanganku

Pasangkan Soal di Kiri dengan Jawaban di Kanan



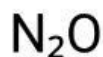
Asam sulfat



Natrium karbonat



Dinitrogen monoksida



Tembaga(II) sulfat
pentahidrat



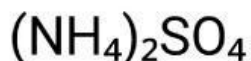
Metana



Besi(III) klorida



Amonium sulfat



Aluminium hidroksida



Asam hipoklorit



Kalsium klorida

Nama:

Kelas:

Cari Pasanganku

Pasangkan Soal di Kiri dengan Jawaban di Kanan

Asam asetat

●

●

$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

Karbon tetraklorida

●

●

HNO_3

Magnesium sulfat
heptahidrat

●

●

Cu_2O

Tembaga(I) oksida

●

●

CCl_4

Asam nitrat

●

●

CH_3COOH

Natrium hidroksida

●

●

NaOH

Besi(III) oksida

●

●

Fe_2O_3

Amonium klorida

●

●

NH_4Cl

Belerang trioksida

●

●

HClO

Perak nitrat

●

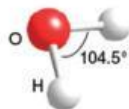
●

CaCl_2

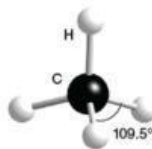
Name _____

Matching Compound Formulas

Instructions: Look at each picture. Cut and paste the correct Chemical Formula.





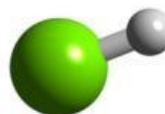














CO₂

HCl

H₃PO₄

H₂O

NH₃

HNO₃

H₂SO₄

CH₄

Name: _____

Date: _____



BALANCING CHEMICAL EQUATIONS

Complete the following 10 exercises. Try to balance each one correctly.



Nama :

Kelas :

Pilihlah jawaban yang paling benar pada soal berikut ini!

1 Rumus kimia senyawa yang terbentuk dari pasangan ion K^+ , Fe^{3+} , Cu^{2+} , SO_4^{2-} , dan PO_4^{3-} yang benar adalah ...

- ☐ A $Fe_2(SO_4)_3$ dan $Cu_3(PO_4)_2$ ☐ C K_2SO_4 dan $Fe_2(SO_4)_2$
☐ B KSO_4 dan $Fe(SO_4)_3$ ☐ D K_2SO_4 dan Fe_3PO_4
☐ E $Fe_3(PO_4)_2$ dan $CuSO_4$

2 Soda abu mempunyai rumus kimia K_2CO_3 . Senyawa itu mempunyai nama ...

- ☐ A kalium karbonat ☐ C dikalium karbonat
☐ B kalsium karbonat ☐ D kalium karbon oksida
☐ E kalium bikarbonat

3 Nama senyawa berikut yang benar adalah

- ☐ A K_2O = dikalium oksida ☐ C Hg_2O = merkuri oksida
☐ B Ag_2O = perak oksida ☐ D Fe_2O_3 = besi(II) oksida
☐ E $MnSO_3$ = mangan sulfida

4 Rumus molekul dari asam klorida, asam sulfat, dan asam fosfat berturut-turut adalah

- ☐ A $HClO$, H_2S , dan H_3PO_3 ☐ C $HClO_3$, H_2SO_4 , dan H_2PO_4
☐ B HCl , H_2SO_3 , dan H_3PO_4 ☐ D HCl , H_2SO_4 , dan H_3PO_4
☐ E HCl , HNO_3 , dan H_2PO_3

5 Fe_2O_3 adalah rumus kimia untuk senyawa

- ☐ A besi oksida ☐ C besi(III) oksida
☐ B besi(II) oksida ☐ D dibesi trioksida
☐ E besi(II) besi(III) oksida