

FICHA 1

1. Sustancias simples.

1.1. Nombra las siguientes sustancias.

- | | | | |
|-------------------|-------|--------------------|---------------------|
| 1) He | 5) Ne | 9) F ₂ | 13) Ag |
| 2) O ₂ | 6) Ag | 10) O ₃ | 14) Cl ₂ |
| 3) H ₂ | 7) Fe | 11) C | 15) S |
| 4) N ₂ | 8) Au | 12) Co | 16) Hg |

1.2. Formula las siguientes sustancias.

- | | | |
|-----------|------------|--------------|
| 1) Calcio | 5) Platino | 9) Titanio |
| 2) Plomo | 6) Silicio | 10) Mercurio |
| 3) Bromo | 7) Berilio | 11) Cesio |
| 4) Yodo | 8) Argón | 12) Níquel |

2. Combinaciones binarias con el hidrógeno

2.1 Nombra las siguientes sustancias.

- | | | |
|----------------------|----------------------|-----------------------|
| 1) LiH | 9) NH ₃ | 17) RbH |
| 2) SiH ₄ | 10) BaH ₂ | 18) PbH ₄ |
| 3) HF | 11) MgH ₂ | 19) BiH ₃ |
| 4) H ₂ S | 12) SnH ₄ | 20) BeH ₂ |
| 5) KH | 13) NaH | 21) H ₂ Te |
| 6) CH ₄ | 14) CaH ₂ | 22) HBr |
| 7) H ₂ Se | 15) AlH ₃ | 23) HCl (ac) |
| 8) PH ₃ | 16) HI (ac) | 24) HI |

2.2 Formula las siguientes sustancias.

- | | | |
|---------------------------|---------------------------|----------------------------|
| 1) Hidruro de cesio | 11) Hidruro de antimonio | 21) Hidruro de hierro(II) |
| 2) Dihidruro de hierro | 12) Amoníaco | 22) Hidruro de sodio |
| 3) Ácido sulfhídrico | 13) Ácido yodhídrico | 23) Silano |
| 4) Hidruro de fósforo | 14) Teluro de hidrógeno | 24) Hidruro de cinc |
| 5) Ácido telurhídrico | 15) Hidruro de plomo (II) | 25) Borano |
| 6) Hidruro de aluminio | 16) Hidruro de magnesio | 26) Hidruro de Francio |
| 7) Dihidruro de estaño | 17) Estibina | 27) Hidruro de Cobre(II) |
| 8) Metano | 18) Hidruro de silicio | 28) Hidruro de Níquel(III) |
| 9) Hidruro de hierro(III) | 19) Ácido bromhídrico | 29) Hidruro de Galio |
| 10) Sulfuro de hidrógeno | 20) Cloruro de hidrógeno | |

3. Combinaciones binarias con el oxígeno

3.1 Nombra las siguientes sustancias.

- | | | |
|----------------------------------|------------------------------------|------------------------------------|
| 1) K ₂ O | 9) HgO | 17) SiO ₂ |
| 2) MgO | 10) I ₂ O ₅ | 18) BaO |
| 3) PbO | 11) ZnO | 19) Cl ₂ O ₇ |
| 4) N ₂ O ₅ | 12) NO | 20) NiO |
| 5) Cl ₂ O | 13) PbO ₂ | 21) H ₂ O |
| 6) CoO | 14) CO | 22) Na ₂ O |
| 7) CO ₂ | 15) Co ₂ O ₃ | 23) Au ₂ O ₃ |
| 8) Ag ₂ O | 16) SnO ₂ | 24) CdO |

3.2 Formula las siguientes sustancias.

- | | | |
|---------------------------|------------------------------|-----------------------------|
| 1) Óxido de mercurio (II) | 9) Óxido de plata | 17) Óxido de estaño (II) |
| 2) Óxido de bromo (I) | 10) Óxido de níquel (II) | 18) Óxido de paladio (II) |
| 3) Óxido de platino (IV) | 11) Óxido de cloro (VII) | 19) Óxido de paladio (IV) |
| 4) Óxido de cobre (I) | 12) Óxido de selenio (IV) | 20) Óxido de bromo (I) |
| 5) Óxido de calcio | 13) Óxido de Zinc | 21) Óxido de manganeso (IV) |
| 6) Óxido de plomo (IV) | 14) Óxido de azufre (IV) | 22) Óxido de cobalto (II) |
| 7) Óxido de paladio (II) | 15) Óxido de cobalto (III) | 23) Óxido de hierro (II) |
| 8) Óxido de potasio | 16) Óxido de manganeso (III) | 24) Óxido de estaño (IV) |

3.3 Formula las siguientes sustancias.

- | | | |
|-----------------------------|---------------------------|----------------------------|
| 1) Monóxido de nitrógeno | 11) Heptaóxido de cloro | 21) Trióxido de cromo |
| 2) Trióxido de azufre | 12) Monóxido de manganeso | 22) Trióxido de bismuto |
| 3) Monóxido de cobre | 13) Trióxido de manganeso | 23) Óxido de plata |
| 4) Monóxido de dicobre | 14) Dióxido de manganeso | 24) Monóxido de mercurio |
| 5) Óxido de bario | 15) Monóxido de cloro | 25) Monóxido de dimercurio |
| 6) Óxido de cesio | 16) Monóxido de cobalto | 26) Monóxido de carbono |
| 7) Trióxido de hierro | 17) Pentóxido de cloro | 27) Dióxido de carbono |
| 8) Monóxido de hierro | 18) Trióxido de dicromo | 28) Pentaóxido de yodo |
| 9) Dióxido de nitrógeno | 19) Óxido de Zinc | 29) Trióxido de telurio |
| 10) Trióxido de dinitrógeno | 20) Dióxido de estaño | 30) Trióxido de titanio. |

FICHA 1

4. Peróxidos

- | | |
|----------------------------|-----------------------------|
| 1) Na_2O_2 | 1) peróxido argéntico |
| 2) BaO_2 | 2) peróxido rubídico |
| 3) CoO_2 | 3) peróxido de mercurio(II) |
| 4) K_2O_2 | 4) agua oxigenada |
| 5) CdO_2 | 5) peróxido de estroncio |

Otras combinaciones binarias: No metal con metal (sales) y no metal con no metal.

5.1 Nombra las siguientes sustancias.

- | | |
|-----------------------------|------------------------------|
| 1) CaF_2 | 15) Mg_3P_2 |
| 2) FeCl_2 | 16) Ba_3As_2 |
| 3) FeCl_3 | 17) Al_4C_3 |
| 4) CuBr | 18) Ca_2Si |
| 5) CuBr_2 | 19) NiB |
| 6) CrB | 20) SbF_3 |
| 7) TiBr_3 | 21) SbF_5 |
| 8) MnS | 22) Mg_3Sb_2 |
| 9) Mg_3N_2 | 23) BrF |
| 10) Ni_2Si | 24) SF_4 |
| 11) MnS_2 | 25) PF_5 |
| 12) Cu_2Te | 26) AsI_5 |
| 13) Li_3N | 27) CaF_2 |
| 14) Hg_3N_2 | 28) NaCl |

5.2 Formula las siguientes sustancias.

- | | | |
|---------------------------------|------------------------------|-------------------------------|
| 1) Fluoruro de litio | 13) Disulfuro de carbono | 25) Nitruro de calcio |
| 2) Trifluoruro de bromo | 14) Nitruro de silicio (IV) | 26) Bromuro de cesio |
| 3) Fluoruro de bromo (V) | 15) Carburo de silicio (IV) | 27) Sulfuro de zinc |
| 4) Monocloruro de bromo | 16) Seleniuro de berilio | 28) Seleniuro de aluminio (I) |
| 5) Bromuro de yodo (III) | 17) Fluoruro de hierro (III) | 29) Fluoruro de boro (III) |
| 6) Heptafluoruro de yodo | 18) Bromuro de plata | 30) Fluoruro de cobre (II) |
| 7) Tetrafluoruro de azufre | 19) Yoduro de cromo (III) | 31) Boruro de hierro (III) |
| 8) Fluoruro de azufre (VI) | 20) Yoduro de oro (I) | 32) Seleniuro de estaño (II) |
| 9) Tricloruro de nitrógeno | 21) Sulfuro de oro (III) | 33) Carburo de titanio (IV) |
| 10) Fluoruro de fósforo (V) | 22) Yoduro de cobre (I) | 34) Triyoduro de fósforo |
| 11) Seleniuro de arsénico (III) | 23) Sulfuro de magnesio | 35) Cloruro de yodo (III) |
| 12) Pentaseleniuro de arsénico | 24) Yoduro de cromo (II) | 36) Trifluoruro de yodo |

6. Hidróxidos.

6.1 Nombra las siguientes sustancias.

- | | |
|-----------------------------|------------------------------|
| 1) RbOH | 11) $\text{Mn}(\text{OH})_2$ |
| 2) NH_4OH | 12) $\text{Sr}(\text{OH})_2$ |
| 3) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ | 13) $\text{Ni}(\text{OH})_2$ |
| 4) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ | 14) $\text{Cd}(\text{OH})_2$ |
| 5) $\text{Cr}(\text{OH})_3$ | 15) $\text{Co}(\text{OH})_3$ |
| 6) LiOH | 16) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ |
| 7) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ | 17) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ |
| 8) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ | 18) KOH |
| 9) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ | 19) CsOH |
| 10) NaOH | 20) $\text{Pb}(\text{OH})_2$ |

6.2 Formula las siguientes sustancias.

- | | |
|------------------------------|---------------------------------|
| 1) Hidróxido de sodio | 11) Dihidróxido de plomo |
| 2) Hidróxido de oro (III) | 12) Hidróxido de potasio |
| 3) Hidróxido de cobre (II) | 13) Hidróxido de litio |
| 4) Monohidróxido de cobre | 14) Hidróxido de bario |
| 5) Hidróxido de hierro (III) | 15) Trihidróxido de cobalto |
| 6) Hidróxido de rubidio | 16) Hidróxido de estroncio |
| 7) Dihidróxido de hierro | 17) Hidróxido de manganeso (II) |
| 8) Hidróxido de calcio | 18) Hidróxido de cesio |
| 9) Hidróxido de cobalto (II) | 19) Hidróxido de bismuto (III) |
| 10) Hidróxido de magnesio | 20) Hidróxido de berilio |

FICHA 1

7. Oxoácidos.

7.1 Nombra las siguientes sustancias.

- 1) HClO
- 2) HClO₂
- 3) HClO₃
- 4) HClO₄
- 5) HBrO
- 6) HBrO₂
- 7) HIO₃
- 8) H₂SO₄
- 9) HNO₂
- 10) HIO₂
- 11) H₂S₂O₅
- 12) HPO₂
- 13) H₄P₂O₇
- 14) HNO₃
- 15) H₃PO₃
- 16) H₂S₂O₇
- 17) H₂SO₃
- 18) H₂TeO₃
- 19) H₃AsO₃
- 20) HIO₄
- 21) H₃AsO₄
- 22) H₂CO₃
- 23) H₄SiO₄
- 24) HBO₂
- 25) H₃BO₃
- 26) HMnO₄
- 27) H₂CrO₄
- 28) H₂Cr₂O₇

7.2 Formula las siguientes sustancias.

- 1) Ácido hipocloroso
- 2) Ácido dioxoclorico (III)
- 3) Ácido nítrico
- 4) Ácido fosfórico
- 5) Ácido trioxonítrico (V)
- 6) Ácido peryódico
- 7) Ácido arsenioso
- 8) Ácido selenioso
- 9) Ácido nitroso
- 10) Ácido sulfúrico
- 11) Ácido trioxoclorico (V)
- 12) Ácido pentaóxodisulfúrico ((IV))
- 13) Ácido dioxobórico (III)
- 14) Ácido nitroso
- 15) Ácido cloroso
- 16) Ácido tetraoxomangánico (VII)
- 17) Ácido sulfuroso
- 18) Ácido perclórico
- 19) Ácido yódico
- 20) Ácido permangánico
- 21) Ácido trioxosilícico (IV)
- 22) Ácido trioxofosfórico (V)
- 23) Ácido heptaóxodicromico (VI).
- 24) Ácido crómico
- 25) Ácido hiposulfuroso
- 26) Ácido dicromico.

8. Sales ternarias.

8.1 Nombra las siguientes sustancias.

- 1) NaClO
- 2) Ag₂SO₂
- 3) Ca(ClO₃)₂
- 4) KNO₃
- 5) Ca(ClO₂)₂
- 6) LiBrO₂
- 7) CuIO₃
- 8) CoSO₄
- 9) NaNO₂
- 10) KIO₂
- 11) Fe_c(CO₃)₃
- 12) RbPO₂
- 13) KMnO₄
- 14) Be(NO₂)₂
- 15) Na₃PO₃
- 16) AgIO₄

8.2. Formula las siguientes sustancias.

- 1) Yodato de calcio
- 2) Carbonato de magnesio
- 3) Sulfito de estaño (II)
- 4) Nitrato de aluminio
- 5) Carbonato de sodio
- 6) Nitrato de litio
- 7) Hipoclorito de sodio
- 8) Sulfato de bario
- 9) Nitrato de cobalto (II)
- 10) Permanganato de potasio
- 11) Sulfato de cobre (II)
- 12) Clorato de mercurio (II)
- 13) Sulfito de cromo (III)
- 14) Fosfato de calcio
- 15) Clorito de sodio
- 16) Tetraoxomanganato (VII) de litio
- 17) Tetraoxosulfato (VI) de sodio
- 18) Trioxofosfato (V) de potasio
- 19) Tetraoxomanganato (VII) de calcio
- 20) Heptaóxodicromato (VI) de potasio
- 21) Trioxosilicato (IV) de plata
- 22) Trioxofosfato (V) de zinc.