|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ΠΙΝΑΚΑΣ 2 | | | | |
| **Συνηθέστεροι αριθμοί** **οξείδωσης** (A.O.) των **αμέταλλων σε ενώσεις τους** | | | | |
| Ο | -2 |  | S | -2 |
| Η | +1 | Ν, P | -3 |
| F | -1 |  |  |
| Cl, Br, I | -1 |  |  |
|  | | | |  |
|

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ΠΙΝΑΚΑΣ 1 | | | | |
| Συνηθέστεροι αριθμοί οξείδωσης (A.O.) των **μετάλλων** σε ενώσεις τους | | | | |
| Na, K, Ag | +1 |  | Fe | +2, +3 |
| Mg, Ca, Ba, Zn | +2 | Sn, Pb, | +2, +4 |
| Al | +3 | Cr | +3, +6 |
| Cu, Hg | +1, +2 | Mn | +2, +4, +7 |

**Ερώτηση 1**

**Να ονομάσετε τις παρακάτω ανόργανες χημικές ενώσεις:**

**Al2O3 = MgS =**

**HCl = H2CO3**

**HClO3 = Al2O3**

**ZnBr2 = NaI**

**PbF2 = Na2O**

**AlN= MgO**

**FePO4 = H3PO4**

**(NH4)3PO4 = Li2S**

**CaO HF**

**MgS CaBr2**

**K2S LiBr**

**HNO3 BaCl2**

**NaBr MgF2**

**LiI K2O**

**FeI2 Cu2S**

**FeO CO**

**SO2 CO2**

**AlPO4 KNO3**

**NaHCO3 CaCO3**

**Mg(OH)2  Na2Cr2O7**

**Na3PO4 NH4NO3**

**Ερώτηση 2**

Να γραφούν οι μοριακοί τύπον των ενώσεων που αποτελούνται από:

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **CO3-** | **ClO2-** | **SO2-4** | **PO43-** | **S2-** | **OH-** | **Br-** | **O2-** |
| **Na+** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **K+** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **Cu2+** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **Al3+** |  |  | Al2(SO4)3 |  |  |  |  |  |
| **Fe3+** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **NH4+** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **H+** |  |  |  |  |  |  |  |  |

**Να ονομάσετε τις ενώσεις που θα προκύψουν στο παραπάνω πίνακα**

**Ερώτηση 3**

Να γράψετε το χημικό τύπο ενώσεων:

Θειούχο Αμμώνιο = όξινο θειώδες κάλιο =

Βρωμικό οξύ = δισόξινο φωσφορικό νάτριό=

Βρωμιώδες οξυ = όξινο θειικό ασβέστιο =

Νιτρικό κάλιο = υπερμαγγανικό κάλιο =

Νιτρώδες μαγνήσιο = ανθρακικό νάτριο =

Υπερχλωρικό οξύ = υδροκυάνιο =

Υποχλωριώδες κάλιο = θειούχος χαλκός =

Χλωριούχο ασβέστιο = ιωδιούχος σίδηρος =

Ερώτηση 1

Να γράψετε τον μοριακό τύπο των παρακάτω ανόργανων ενώσεων:

Φωσφορικός σίδηρος (ΙΙ) =

Υδροξείδιο του καλίου =

Χλωριούχος χαλκός (ΙΙ) =

Νιτρικό αμμώνιο =

Ανθρακικό ασβέστιο

Υδροξείδιο του βαρίου