|  |
| --- |
| 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