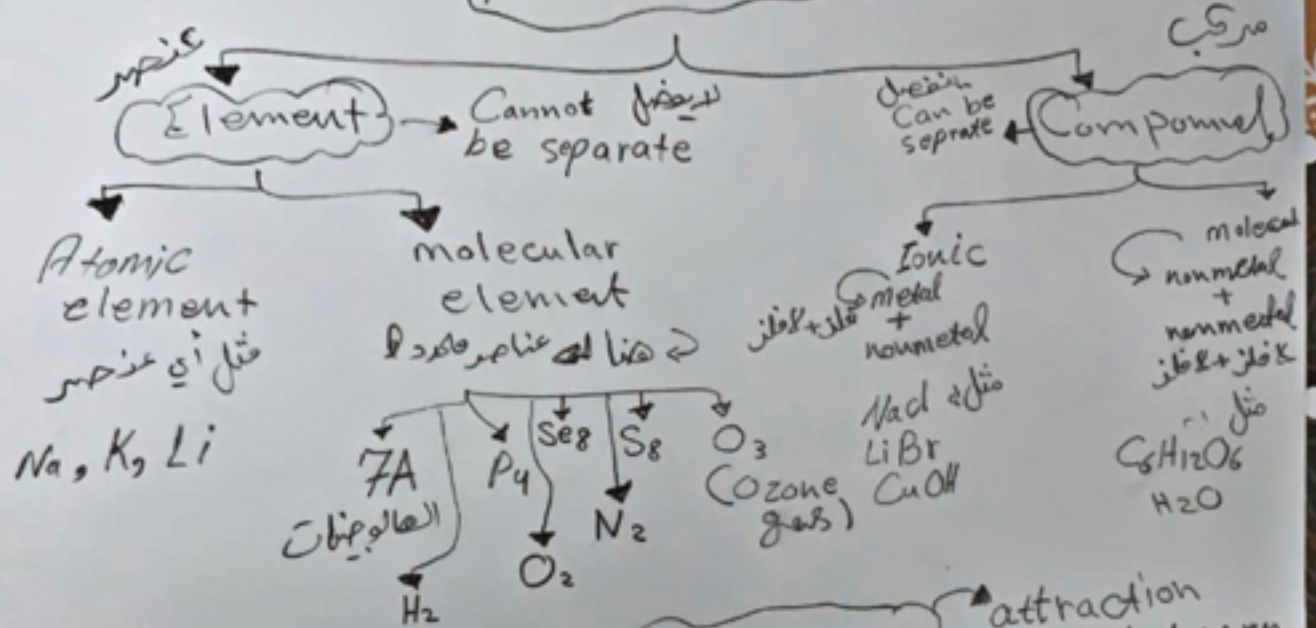


تلخيص بعض الاشياء المهمة بالكيمياء الكويكز ٢

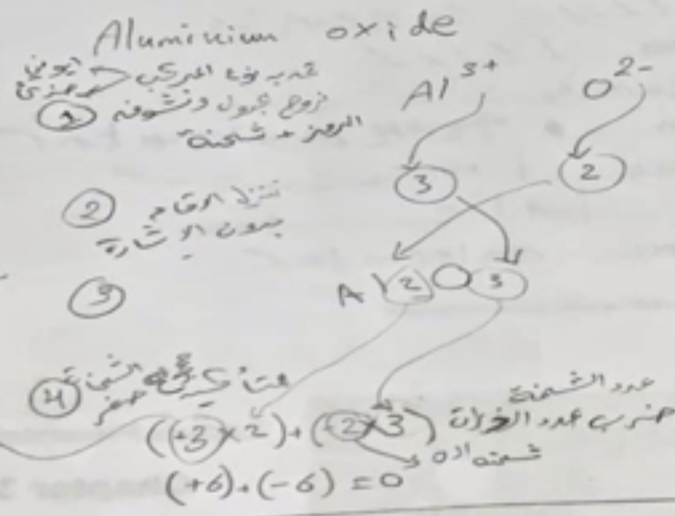
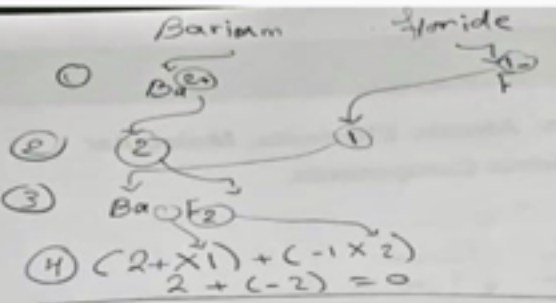
= دعواتكم **JR**

Pure Substance

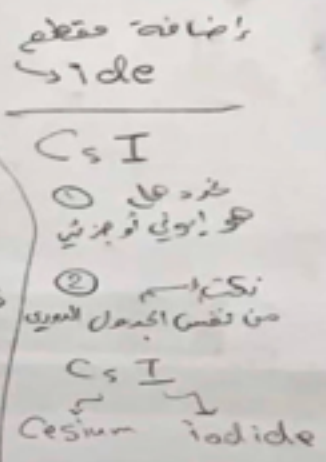
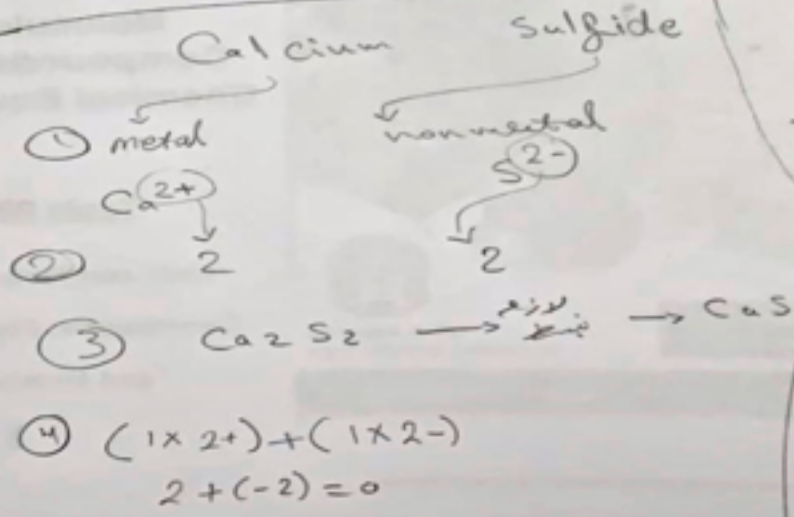
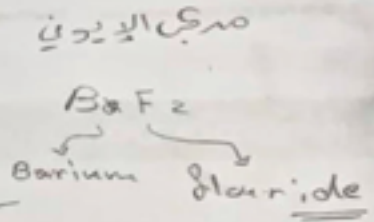


Chemical bonds (روابط كيميائية) → attraction forces between atoms

- ① Ionic
 - Between metal and nonmetal
 - Very Strong
 - Transferring
- ③ Metallic
 - in metal
 - pooled e⁻
 - weak
- ② Covalent
 - Sharing
 - between nonmetal and nonmetal
 - single (—)
 - double (=)
 - Triple (≡)



لديه أن يسهل
مركب الأيونات
باريوم الفلورايد



(important)

JK 😊

① $FeSO_4 \rightarrow$ هنا نأخذ إشارة البولي وراح Iron (II) Sulfate

② $Fe_2(SO_4)_3$ هنا راح أخذ الرقم اللي جنب القوس Iron (III) Sulfate ويصير

③ CuO هنا بما أن الناس كاشق Copper (II) oxide ويصير
نأخذ شحنة ال O ويصير

④ Cu_2O هنا بما أن الناس عنده Copper (I) oxide
إذا راح نأخذ الرقم اللي جنب ال O
طبعا الرقم واحد ولكن ما يحب يصير

* pure Covalent \rightarrow like H_2, I_2, Cl_2, Br_2

* non-polar Covalent \rightarrow ^{متساوية} equal sharing ϵ
 \hookrightarrow ^{مثل} CO_2

* Polar Covalent \rightarrow non equal sharing ϵ

H \leftarrow بالتأكيد يكون \rightarrow HF, HCl

* Ionic \rightarrow NaCl
 \hookrightarrow metal + non metal

* Monometal \rightarrow CO
non metal + non metal

* Strong اذا قال لي
 \hookrightarrow تختار اكثر رابطة التي هي ثلاثية

اذا قال لي
Maximum = limiting

* long اذا قال لي
 \hookrightarrow تختار اقل رابطة التي هي احادية

Solution

Electrolyte

* Conduct electricity

↑ Ionization
↓
↑ Ionization

Strong

- Ionic Compound
NaCl, NaOH
KBr, CaCl₂

- Strong Acids
HCl, H₂SO₄
HBr

- Strong Bases
NaOH, KOH

↓
↑
↓

Weak

- Weak Acid
HC₂H₃O₂ → vinegar
HF, H₃PO₄
- Weak Bases
NH₃

Non-electrolyte

* Not conduct electricity

- Molecular Compounds
C₆H₁₂O₆ → Sugars

CH₃OH

(polar substances)
- المواد القطبية

(Not ions)

Acids → H⁺

Bases → OH⁻

نوا تفاعل
= دالة

Salt + Water

Acid-Base → Neutralization