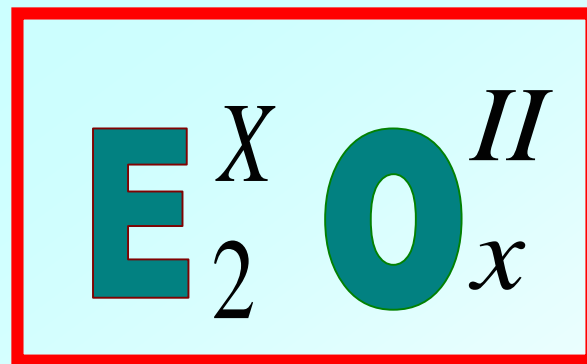
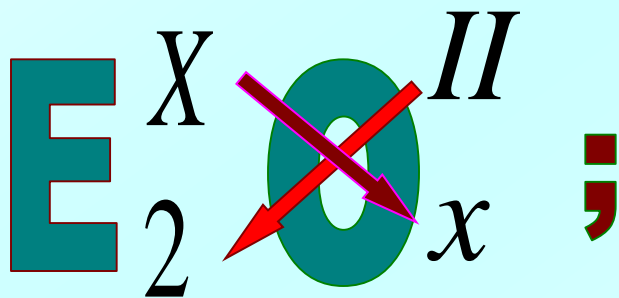


# OXIZI - $E_2^X O_x^{II}$

**DEFINIȚIE: Compuși binari ai OXIGENULUI cu un alt element ( METAL sau NEMETAL)**

**FORMULĂ GENERALĂ OXIZI:**



**Legendă:**

**E** = element chimic metal sau nemetal, la valența X

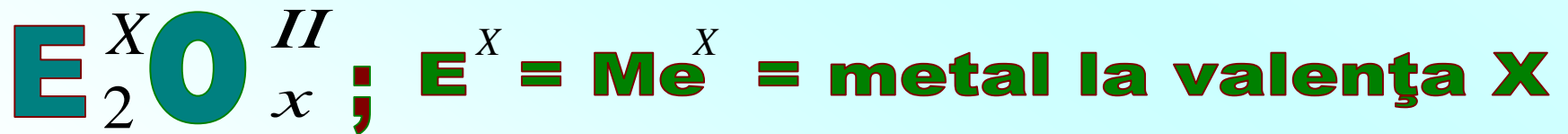
**O** = oxigen cu valența II

# Denumire OXIZI :

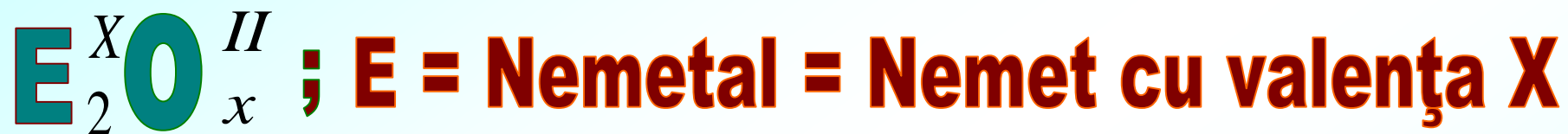
**Oxid + de + nume element chimic, metal sau nemetal**

## Clasificare oxizi :

**1. Oxizi metalici= oxizi bazici pentru că  
in reacție cu apa formează BAZE.**



**2. Oxizi nemetalici = oxizi acizi = ANHIDRIDE ACIDE ,  
pentru că in reacție cu apa formează ACIZI**



Exemple de OXIZI :

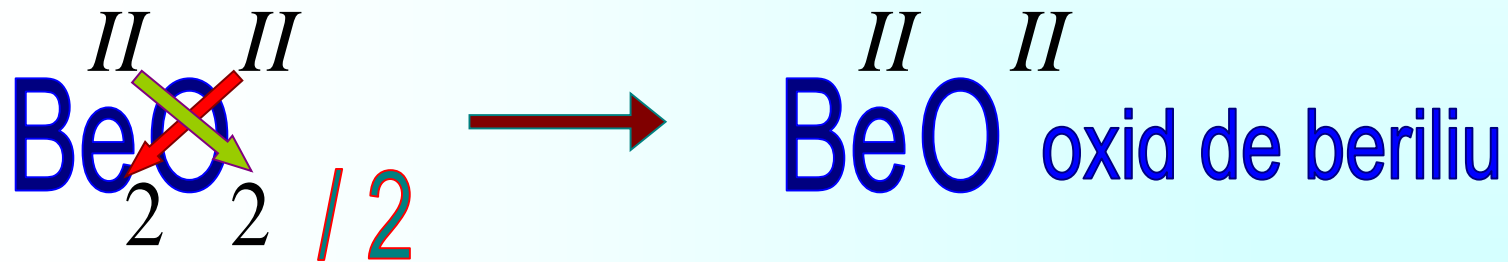
\* oxizi alcalini =oxizii metalelor grupei I<sup>a</sup>



**indicele 1 NU se scrie, se subânțelege !!!**



\* oxizi alcalinopământoși = oxizii metalelor grupei II<sup>a</sup>



!!! dacă indicii celor două elemente sunt divizibili,  
se face împărțirea; în acest caz se împart indicii la 2



\* oxizii elementelor grupei III<sup>a</sup>





Dacă un element are mai multe VALENȚE,  
va forma mai mulți oxizi.

La DENUMIREA acestor OXIZI, în FAȚA cuvântului OXID  
se pune drept PREFIX NUMĂRUL atomilor de OXIGEN.

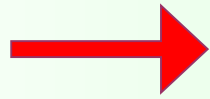
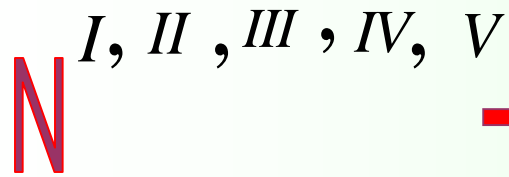
\* oxizii elementelor grupei IV<sup>a</sup>

<sup>II, IV</sup>  
C are 2 valențe → va forma 2 oxizi gazoși:

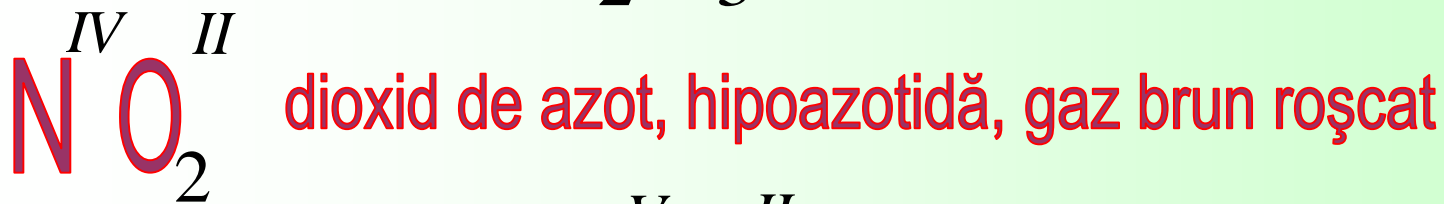
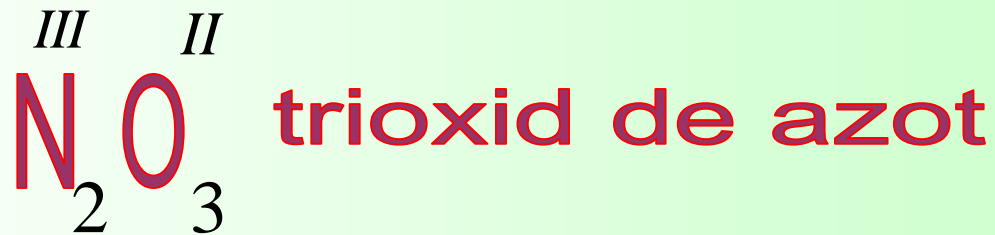
<sup>II</sup> C <sup>II</sup> O monoxid de carbon

<sup>IV</sup> C <sup>II</sup> O<sub>2</sub> dioxid de carbon

# \* oxizii elementelor grupei V<sup>a</sup>

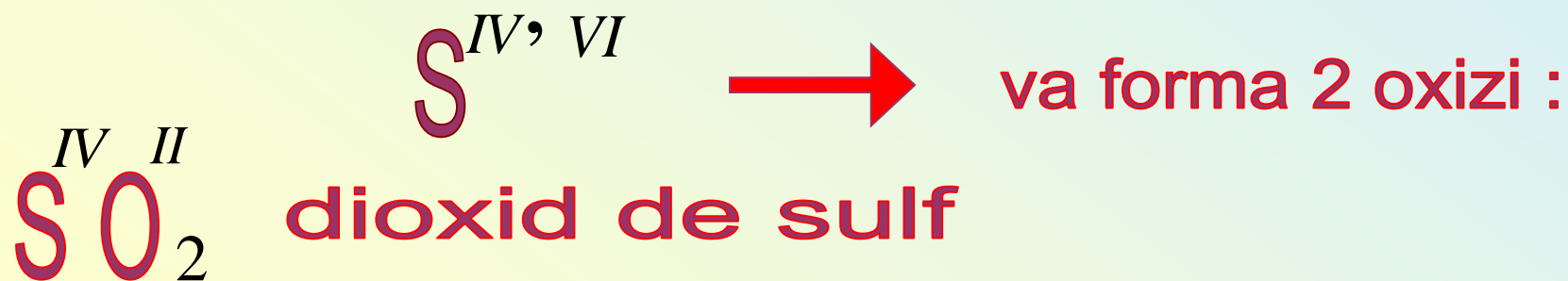


va forma 5 oxizi, (toți gaze) :



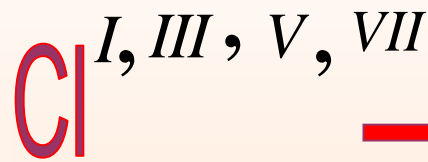


\* oxizii elementelor grupei VI<sup>a</sup>

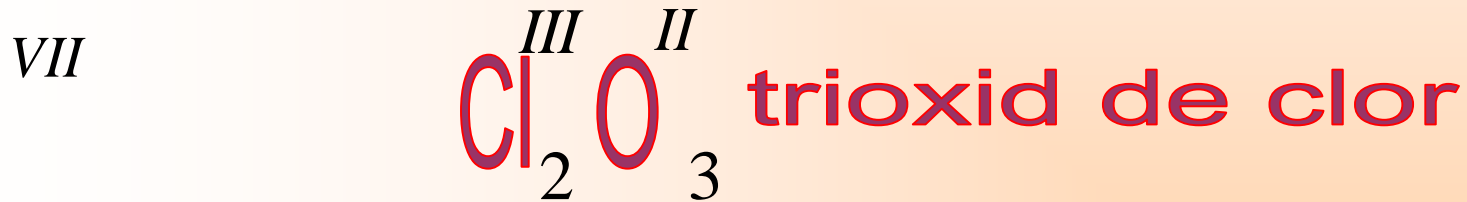




\* oxizii elementelor grupei VII<sup>a</sup>, oxizii halogenilor



va forma 4 oxizi :



*a*

Gazele rare, nobile sau inerte, nemetalele grupei VIII ,  
având structuri stabile de octet electronic pe ultimul strat electronic,  
sunt zerovalente deci nu formează oxizi...

