

AZIDO OXOAZIDO ARRUNTENAK (TRADIZIONALA/SISTEMATIKOA)

7. TALDEA \underline{F} (1-); Cl, Br, I (1+, 3+, 5+, 7+)	6. TALDEA S, Se, Te: (2+, 4+, 6+)
<ul style="list-style-type: none"> • HF Az. Fluorhidrikoa/ Hidrogeno fluoruroa (bakarrik) <div style="display: flex; align-items: center; margin-top: 10px;"> <div style="margin-right: 10px;">Cl, Br, I (1+, 3+, 5+, 7+)</div> <div style="font-size: 3em; margin-right: 10px;">{</div> <div> $X_2O + H_2O \rightarrow HXO$ Az. hipoklorosoa/hidrogeno(oxidokloratoa) $X_2O_3 + H_2O \rightarrow HXO_2$ Az. klorosoa/hidrogeno(dioxidokloratoa) $X_2O_5 + H_2O \rightarrow HXO_3$ Az. klorikoa/hidrogeno(trioxidokloratoa) $X_2O_7 + H_2O \rightarrow HXO_4$ Az. perklorikoa/ hidrogeno(tetraoxidokloratoa) </div> </div>	<div style="display: flex; align-items: center; margin-top: 10px;"> <div style="margin-right: 10px;">S, Se, Te (2+, 4+, 6+)</div> <div style="font-size: 3em; margin-right: 10px;">{</div> <div> $XO + H_2O \rightarrow H_2XO_2$ Az. hiposulfurosoa/dihidrogeno(dioxidosulfatoa) $XO_2 + H_2O \rightarrow H_2XO_3$ Az. sulfurosoa/dihidrogeno(trioxidosulfatoa) $XO_3 + H_2O \rightarrow H_2XO_4$ Az. sulfuriko/dihidrogeno(tetraoxidosulfatoa) </div> </div>
5. TALDEA: N, P*, As*, Sb* 3. TALDEA : B*	4. TALDEA C (4+) azido normalak osatzen ditu (+1 H ₂ O)
<div style="display: flex; align-items: center; margin-bottom: 10px;"> <div style="margin-right: 10px;">N (+1+3+5)</div> <div style="font-size: 3em; margin-right: 10px;">{</div> <div> $N_2O + H_2O \rightarrow H_2N_2O_2 \rightarrow HNO$ Az. hiponitrosoa $N_2O_3 + H_2O \rightarrow H_2N_2O_4 \rightarrow HNO_2$ Az. nitrosoa $N_2O_5 + H_2O \rightarrow H_2N_2O_6 \rightarrow HNO_3$ Az. nitrikoa </div> </div> <ul style="list-style-type: none"> • Nitrogenoak azido normalak osatzen ditu (+1H₂O) 	$CO_2 + H_2O \rightarrow H_2CO_3$ Az. Karbonikoa/dihidrogeno(trioxidokarbon at oa) <hr style="border: 1px solid black; margin: 10px 0;"/> <div style="text-align: center; background-color: yellow; padding: 5px; font-weight: bold;">KROMO ETA MANGANESOAREN AZIDOAK</div> <ul style="list-style-type: none"> ♦ <u>Kromoren azidoak Cr 6+</u> $CrO_3 + H_2O \rightarrow H_2CrO_4$ Az. kromikoa/dihidrogeno(tetraoxidokromatoa) $2CrO_3 + H_2O \rightarrow H_2Cr_2O_7$ Az. dikromikoa/dihidrogeno(heptaoxidokromatoa) ♦ <u>Manganesoren azidoak Mn 6+, Mn 7+</u> $MnO_3 + H_2O \rightarrow H_2MnO_4$ Az. manganiko/ dihidrogeno(tetraoxidomanganatoa) $Mn_2O_7 + H_2O \rightarrow H_2Mn_2O_8 \rightarrow HMnO_4$ Az. permanganikoa hidrogeno(tetraoxidomanganatoa)
<ul style="list-style-type: none"> • P, As, Sb eta B: 3+ konbina ditzakete +1H₂O (META); +3 H₂O (ORTO.- arruntena) <div style="display: flex; align-items: center; margin-top: 10px;"> <div style="margin-right: 10px;">.-P, As, Sb (+1, +3 +5) .-B(+3)</div> <div style="font-size: 3em; margin-right: 10px;">{</div> <div> <div style="margin-bottom: 10px;"> P_2O $\left[\begin{array}{l} +1H_2O \rightarrow HPO \\ +3 H_2O \rightarrow H_3PO_2 \end{array} \right.$ Az. metahipofosforoso Az. (orto)hipofosforoso </div> <div style="margin-bottom: 10px;"> P_2O_3 $\left[\begin{array}{l} +1H_2O \rightarrow HPO_2 \\ +3H_2O \rightarrow H_3PO_3 \end{array} \right.$ Az. metafosforosoa Az. (orto) fosforosoa </div> <div> P_2O_5 $\left[\begin{array}{l} +1H_2O \rightarrow HPO_3 \\ +3H_2O \rightarrow H_3PO_4 \end{array} \right.$ Az. metafosforikoa Az. (orto)fosforikoa </div> </div> </div> <p style="color: red; font-weight: bold; margin-top: 10px;">ORTO forma arruntena denez ORTO izenean ez da jartzen.</p>	