



Nume _____ Prenume _____

Evaluare sumativă

Unitatea de învățare: Clase de compuși anorganici.

Nr	Itemi	P																												
1.	Denumește următorii compuși și completează spațiile libere din tabel: <table><tr><th>Formula chimică</th><th>Denumirea</th><th>Formula chimică</th><th>Denumirea</th></tr><tr><td>H₂SO₄</td><td></td><td>HNO₃</td><td></td></tr><tr><td>MgCO₃</td><td></td><td>Al (OH)₃</td><td></td></tr><tr><td>CuO</td><td></td><td>HCl</td><td></td></tr><tr><td>NaOH</td><td></td><td>CaO</td><td></td></tr><tr><td>ZnCl₂</td><td></td><td>Fe₂O₃</td><td></td></tr><tr><td>BaSO₄</td><td></td><td>CuO</td><td></td></tr></table>	Formula chimică	Denumirea	Formula chimică	Denumirea	H ₂ SO ₄		HNO ₃		MgCO ₃		Al (OH) ₃		CuO		HCl		NaOH		CaO		ZnCl ₂		Fe ₂ O ₃		BaSO ₄		CuO		L 0 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12
Formula chimică	Denumirea	Formula chimică	Denumirea																											
H ₂ SO ₄		HNO ₃																												
MgCO ₃		Al (OH) ₃																												
CuO		HCl																												
NaOH		CaO																												
ZnCl ₂		Fe ₂ O ₃																												
BaSO ₄		CuO																												
2.	Analizează șirul de compuși de mai jos. În casele alăturate indica clasa de compuși anorganici din care face parte. H₂CO₃ BaO Al₂(SO₄)₃ Cu (OH) ₂	L 0 1 2 3 4																												
3.	Bifează răspunsul corect și scrie ecuația reacției corespunzătoare: 1. Care dintre substanțe formează un acid la dizolvare în apă? a. KCl b. SO₃ c. MgO d. SiO₂ 2. Care dintre substanțe formează o bază la dizolvare în apă? a. CO₂ b. NaCl c. CaO d. SO₂ 3. Hidroxidul de calciu interacționează cu: a. Na₂O b. Fe c. AgCl d. CO₂	L 0 1 2 3 4 5 6 7 8 9																												

4.	Scrie ecuațiile reacțiilor pentru următoarele transformări: Mg → MgO → Mg(OH)₂ → MgCl₂ → MgSO₄	L 0 1 2 3 4 5 6 7 8
5.	Modelează ecuația reacției cu ajutorul formulelor corespunzătoare. Ce produse de reacție se obțin? Oxid acid + Oxid bazic Oxid bazic + acid Bază + acid Metal + acid	L 0 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16
6.	Rezolvă problema: Calculează masa varului stins Ca (OH)₂ care poate fi obținut din 200 g de var nestins CaO	L 0 1 2 3 4 5 6 7
	Scor total	56