

Test de evaluare formativă „Acizi și Baze” Numele, prenumele elevului / elevei Clasa Completează enunțurile propuse:			
1	a) Bazele sunt formate din; b) Acizii se clasifică în; c) Bazele solubile reacționează cu oxizii, formând		4 p
2	Alcătuiește formulele următoarelor substanțe: a) hidroxid de potasiu c) acid sulfuric b) hidroxid de cupru (II) d) acid fosforic		4 p
3	Numește substanțele: a) NaOH ; c) Fe(OH) ₂; b) H ₂ SO ₄; d) H ₃ PO ₄		4 p
4	Scrie 2 ecuații de obținere a acidului sulfuric: H₂SO₄ 		6 p
5	Exemplifică proprietățile chimice, utilizând în calitate de substanțele reactante: HCl, H ₂ SO ₄ , SO ₂ , CuCl ₂ , CaO, ZnSO ₄ , P ₂ O ₅ , NaCl, HF. Alcătuiește ecuațiile reacțiilor:		8 p
	NaOH + acid oxigenat		
	NaOH + oxid acid		
	NaOH + sare		
	NaOH + acid neoxigenat		
6	Completează ecuațiile reacțiilor chimice și stabilește coeficienții: a) + KOH → Cu(OH) ₂ + b) Ca + → Ca(OH) ₂ + c) K ₂ O + → K ₂ SO ₄ + d) H ₂ S + Al(OH) ₃ → +		8 p
7	Ce masă de clorură de sodiu se va forma la interacțiunea a 10g hidroxid sodiu cu acidul clorhidric.		6 p
	Se dă:	De aflat:	Rezolvare:
			Răspuns:

