

Sınaq		5			
		Kimya			
31	C	41	B	51	D
32	E	42	C	52	A
33	B	43	E	53	13
34	A	44	B	54	24
35	B	45	A	55	60
36	D	46	D	56	246
37	C	47	B	57	1E2C3BD
38	E	48	C		
39	D	49	A		
40	B	50	C		

58	Çöküntülərin formulları – Cu(OH) ₂ – BaSO ₄
59	2AgNO ₃ + Ba(OH) ₂ = 2AgOH + Ba(NO ₃) ₂
60	<p>I qabdakı məhlul əlavə edildikdən müəyyən zaman sonra qabda alınan çöküntülərin mol miqdarını reaksiya tənliyinə əsasən hesablayaq.</p> <p>1 mol-----1 mol-----1 mol-----1 mol</p> <p>CuSO₄ + Ba(OH)₂ = Cu(OH)₂ + BaSO₄</p> <p>çöküntü çöküntü</p> <p>Deməli 1 mol (Cu(OH)₂) + 1 mol (BaSO₄) = 2 mol çöküntü alınır</p> <p>II qabdakı məhlul əlavə edildikdə baş verən reaksiya tənliyinə əsasən alınan çöküntünün mol miqdarını hesablayaq.</p> <p>2 mol-----1 mol-----2 mol-----1 mol</p> <p>2AgNO₃ + Ba(OH)₂ = 2AgOH + Ba(NO₃)₂</p> <p>çöküntü</p> <p>Deməli 2 mol (AgOH) çöküntüsü alınır</p> <p>Ən sonda qabda alınan çöküntülərin ümumi mol miqdarı (x) = 2 mol(Cu(OH)₂, BaSO₄) + 2 mol(AgOH) = 4 mol</p>