

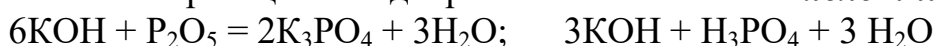
Тематичне оцінювання: «Періодичний закон і періодична система хімічних елементів»

Завдання: Охарактеризуйте хімічний елемент за планом характеристики хімічного елемента за місцем у періодичній системі та будовою атома

№	Основні характеристики	Хімічні елементи				
1	Місце елемента в системі	P	Na			
	а) порядковий номер	15				
	б) відносна атомна маса (Ar)	31				
	в) період	3				
	г) група,	V				
	д) підгрупа	гол.				
2	Будова атома					
	а) число протонів	15				
	б) число нейтронів	16				
	в) число електронів	15				
	г) число енергетичних рівнів	3				
	д) число електронів на зовнішньому шарі	5				
	є) скільки електронів не вистачає до завершення рівня?	3				
3	Хімічний характер елемента та утворених ним речовин					
	а) формула оксиду	P ₂ O ₅				
	б) формула гідроксиду	H ₃ PO ₄				
	в) летка сполука з воднем	PH ₄				
	г) валентність елемента в ній	3				
	д) метал чи не метал	Не метал				

Визначить хімічний характер оксиду та гідроксиду елементів, приклади реакцій:

P У хімічних реакціях обидві речовини виявляють **кислотні властивості**



Na У хімічних реакціях обидві речовини виявляють.....

.... У хімічних реакціях обидві речовини виявляють.....

... У хімічних реакціях обидві речовини виявляють.....

... У хімічних реакціях обидві речовини виявляють.....

Напишіть електронні формули елементів

P — 1s 2s 2p 3s 3p;

Na — 1s

... —

... —

... —