

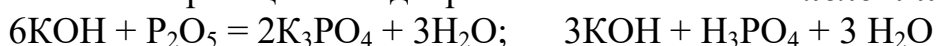
Тематичне оцінювання: «Періодичний закон і періодична система хімічних елементів»

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

№	Основні характеристики	Хімічні елементи			
		P	Na		
1	Місце елемента в системі	P	Na		
	а) порядковий номер	15			
	б) відносна атомна маса (Ar)	31			
	в) період	3			
	г) група, д) підгрупа	V 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

... —

... —

... —