Контроль рівня досягнень з теми **«Хімічні реакції».**

Письмова контрольна робота.

Варіант I	**Варіант II**
1. Установіть відповідність.	
1.$CuSO_4 + 2NaOH = Cu(OH)_2 + Na_2SO_4$	1.$Fe_2O_3 + 3H_2 = 3H_2O + 2Fe$;
2. $2Ca + O_2 = 2CaO$;	2.$FeSO_4 + 2KOH = K_2SO_4 + Fe(OH)_2$
3. $2Fe(OH)_3 = Fe_2O_3 + 3H_2O$	3.$2KClO_3 = 2KCl + 3O_2$
4. $CuSO_4 + Fe = FeSO_4 + Cu$	4. $2Mg + O_2 = 2MgO$
а) Розкладу; б) Сполучення; в) Заміщення; г) Обміну.	
2. Розставити ступені окиснення елементів у сполуках, формули яких:	
NH_3; HNO_3; KNO_2; NO_2; $(NH_4)_2SO_3$	H_2SO_4; SO_3; Na_2SO_3; CaS; $Ca_3(PO_4)_3$
3. Вказати рівняння реакції:	
Екзотермічні	**Ендотермічні**
1. $CH_4 + 2O_2 = CO_2 + H_2O + 891$ кДж	1. $2KNO_3 = 2KNO_2 + 3O_2 – 255$ кДж
2.$CaCO_3 = CaO + CO_2 – 178$ кДж	2. $2Mg + CO_2 = 2MgO + C + 829$ кДж
3. $MnO2 + 2C = Mn + 2CO – 293$ кДж	3. $4P + 5O_2 = 2P_2O_5 + 3010$ кДж
4. Розставити коефіцієнти в рівнянні реакції методом електронного балансу:	
$P + O_2 = P_2O_5$	$MnO_2 + C = Mn + CO$
$CH_4 + O_2 = CO_2 + H_2O$	$Mg + CO_2 = MgO$
$KClO_3 = KCl + O_2$	$Fe_2O_3 + H_2 = H_2O + Fe$;
5. Окисник – це - ……	**5. Відновник це: - …….**