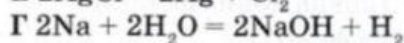
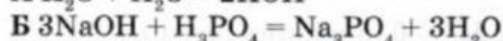


УЗАГАЛЬНЕННЯ ЗНАНЬ З ТЕМИ «ХІМІЧНІ РЕАКЦІЇ»

1. Установіть відповідність між хімічним рівнянням і типом реакції:

Хімічне рівняння



Тип хімічної реакції

1 обміну

2 заміщення

3 сполучення

4 розкладу

5 полімеризації

2. Виберіть правильну відповідь:

Процес окиснення — це		Процес відновлення — це									
А $Al^{+3} \rightarrow Al^0$	<table><tr><td>А</td></tr><tr><td>Б</td></tr><tr><td>В</td></tr><tr><td>Г</td></tr></table>	А	Б	В	Г	А $Fe^0 \rightarrow Fe^{+3}$	<table><tr><td>А</td></tr><tr><td>Б</td></tr><tr><td>В</td></tr><tr><td>Г</td></tr></table>	А	Б	В	Г
А											
Б											
В											
Г											
А											
Б											
В											
Г											
Б $N_2^0 \rightarrow 2N^{-3}$		Б $Cr^{+6} \rightarrow Cr^{+3}$									
В $S^0 \rightarrow S^{+6}$		В $C^{+2} \rightarrow C^{+4}$									
Г $O_2^0 \rightarrow 2O^{-2}$		Г $Mg^0 \rightarrow Mg^{+2}$									

3. Відповідно до наведеної електронної будови атомів розмістіть хімічні елементи і порядку посилення окисних і відновних властивостей:

А		Окисні властивості;	Відновні властивості	А	
Б		А $1s^2 2s^2 2p^5$	А $\dots 3s^2 3p^4$	Б	
В		Б $1s^2 2s^2 2p^4$	Б $\dots 3s^2 3p^2$	В	
Г		В $1s^2 2s^2 2p^2$	В $\dots 3s^2 3p^1$	Г	
		Г $1s^2 2s^2 2p^3$	Г $\dots 3s^2 3p^3$		

4. Укажіть, який вплив чинить каталізатор:

А збільшує швидкість реакції

Б спочатку збільшує швидкість реакції, а потім зменшує її

В зменшує швидкість реакції

А
Б
В

6. Закінчіть речення, обравши правильне твердження: магній взаємодіє з хлоридною кислотою швидше, за залізо, тому що

А залізо вкривається оксидною плівкою

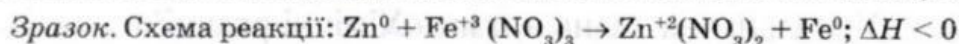
Б кислота пасивує залізо

В кислота активізує магній

Г магній активніший, ніж залізо

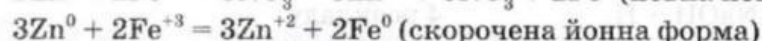
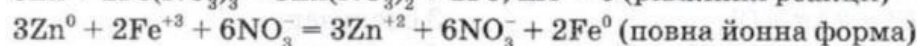
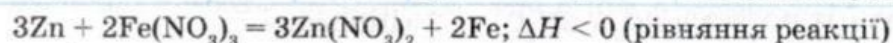
А
Б
В
Г

7. Схарактеризуйте дані реакції за всіма відомими вам ознаками класифікації:



1) реакція заміщення; 2) окисно-відновна; 3) екзотермічна; 4) необоротна.

$Zn^0 - 2\bar{e} = Zn^{+2}$	3	$3Zn^0 - 6\bar{e} = 3Zn^{+2}$	окиснення, відновник
$Fe^{+3} + 3\bar{e} = Fe^0$	2	$2Fe^{+3} + 6\bar{e} = 2Fe^0$	відновлення, окисник



$H_2O + C \rightleftharpoons CO + H_2$; $\Delta H = +132$ кДж	$Fe(NO_3)_3 + LiOH \rightarrow$