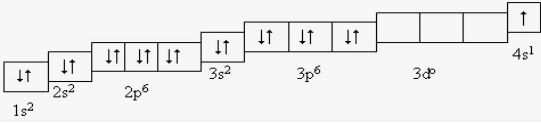
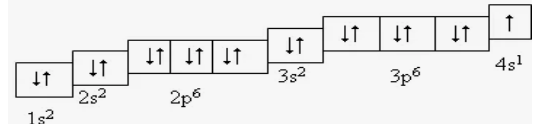
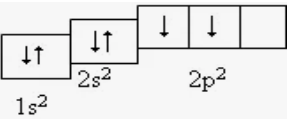
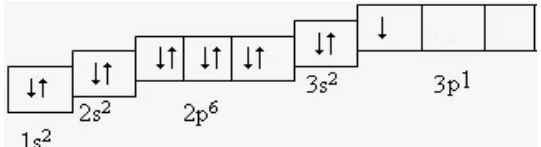


ИТОГОВАЯ ПЕРЕВОДНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ В 8М КЛАССЕ

ВАРИАНТ 1

КРИТЕРИИ ОЦЕНИВАНИЯ ЗАДАНИЙ С РАЗВЁРНУТЫМ ОТВЕТОМ

ЗАДАНИЕ № 1. Правильный ответ должен содержать следующие элементы:

	Номер периода	Номер группы	A_r	Z	p^+	n^0	\bar{e}	Баллы
<p>19 K 39,10 Калий</p>  <p>или</p> 	4	I	39	+19	19	20	19	1 балл
<p>6 12,01 C Углерод</p> 	2	IV	12	+6	6	6	6	1 балл
<p>13 26,98 Al Алюминий</p> 	3	III	27	+13	13	14	13	1 балл
Всего								3 балла

ЗАДАНИЕ № 2. Правильный ответ должен содержать следующие элементы:

 <p>ковалентная полярная</p>	1 балл	P (B-III) H (B-I)	1 балл
<p>Cl—Mg—Cl</p> <p>ионная</p>	1 балл	Mg (B-II) Cl (B-I)	1 балл
<p>N ≡ N</p> <p>ковалентная неполярная</p>	1 балл	N (B-III)	1 балл
Всего			6 баллов

Задание № 3. Правильный ответ должен содержать следующие элементы:

Оксиды				
Кислотные	Основные	Амфотерные	Несолеобразующие	
P_2O_5	Na_2O	ZnO	N_2O	1 балл
оксид фосфора (V)	оксид натрия	оксид цинка	оксид азота (I)	1 балл
Степень окисления				
P +5; O -2	Na +1; O -2	Zn +2; O -2	N +1; O -2	1 балл
Соли				
Средние	Кислые	Основные	Двойные	
$CuCl_2$	$KHCO_3$	$MgOHCl$	$KNaS$	1 балл
Хлорид меди (II)	Гидрокарбонат калия	Гидроксохлорид магния	Сульфид калия и натрия	1 балл
Степень окисления				
Cu +2; Cl -1	K +1; H +1; C +4; O -2	Mg +2; O -2; H +1; Cl -1	K +1; Na +1; S -2	1 балл
Основания				
Растворимые		Нерастворимые		
KOH		$Zn(OH)_2$		
Гидроксид калия		Гидроксид цинка		
Степень окисления				
K +1; O -2; H +1		Zn +2; O -2; H +1		
Кислоты				
Бескислородные		Кислородсодержащие		
HCl		H_2SO_4		
Соляная кислота или Хлороводородная кислота		Серная кислота		
Степень окисления				
H +1; Cl -1		H +1; S +6; O -2		
				Всего 12 баллов

Задание № 4. Правильный ответ должен содержать следующие элементы:

Молекулярные уравнения реакций		Тип химической реакции	
$2Mg + O_2 = 2MgO$	1 балл	Соединение	1 балл
$MgO + 2HCl = MgCl_2 + H_2O$	1 балл	Обмен	1 балл
$MgCl_2 + 2NaOH$ (или любая щелочь) = $Mg(OH)_2 \downarrow + 2NaCl$	1 балл	Обмен	1 балл
$Mg(OH)_2 \xrightarrow{t} MgO + H_2O$	1 балл	Разложение	1 балл
			Всего 8 баллов

ЗАДАНИЕ № 5. Правильный ответ должен содержать следующие элементы:

$\omega(O) = \frac{n \cdot Ar(O)}{Mr [CaMg(CO_3)_2]} = \frac{6 \cdot 16}{(40+24+2 \cdot 12+6 \cdot 16)} \times 100 = 52\%$	3 балла
--	---------

ЗАДАНИЕ № 6. Правильный ответ должен содержать следующие элементы:

$Mg(NO_3)_2 + 2NaOH = Mg(OH)_2 \downarrow + 2NaNO_3$	1 балл
$m(NaOH) = 200 \text{ (г)} \cdot 0.15 = 30 \text{ (г)}$ $n(NaOH) = \frac{30 \text{ (г)}}{(23+16+1) \text{ г/моль}} = 0,75 \text{ моль}$	1 балл
$n(Mg(OH)_2) = \frac{1}{2} \cdot n(NaOH) = 0,75 \text{ моль} / 2 = 0,375 \text{ моль}$	1 балл
$m(Mg(OH)_2) = 0,375 \text{ моль} \cdot (24+2 \cdot 16+2 \cdot 1) \text{ г/моль} = 21,75 \text{ (г)}$	1 балл
Всего:	4 балла

КРИТЕРИИ ОЦЕНИВАНИЯ:

Максимально 36 баллов	Оценка
36 - 30 баллов	5
29 – 21 баллов	4
20 – 12 баллов	3
11 – 0 баллов	2