

**МОДУЛЬ: ДЕМО ЭКЗАМЕН ХИМИЯ 2.6**

№	Ответ	Вопрос																
1	<input type="text" value="2"/>	Коэффициент перед формулой окислителя $FeSO_4 + HNO_3 + H_2SO_4 \rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + NO + H_2O$ равен _____.																
2	<input type="text" value="3"/>	Тип окислительно-восстановительной реакции $Na_2S + Na_2Cr_2O_7 + H_2SO_4 \rightarrow S + Cr_2(SO_4)_3 + Na_2SO_4 + H_2O$ 1) внутримолекулярная 2) диспропорционирование 3) межмолекулярная 4) контрдиспропорционирование																
3	<input type="text" value="31"/>	Расставьте коэффициенты методом полуреакций $Cu_2S + HNO_3 = CuSO_4 + NO_2 + Cu(NO_3)_2 + \dots$ Сумма коэффициентов в уравнении равна _____.																
4	<input type="text" value="FeCl2"/>	Формула вещества, образующегося, кроме водорода, при взаимодействии железа с соляной кислотой, имеет вид																
5	<input type="text" value="3"/>	Медь является отрицательным электродом в гальваническом элементе 1) $Cu CuSO_4  CdSO_4 Cd$ 2) $Cu CuSO_4  Pb(NO_3)_2 Pb$ 3) $Cu CuSO_4  AgNO_3 Ag$ 4) $Cu CuSO_4  FeSO_4 Fe$																
6	<input type="text" value="4"/>	На катоде при электролизе водного раствора хлорида цинка с цинковым анодом протекает процесс 1) $2H_2O - 4e = O_2 + 4H^+$ 2) $2Cl^- - 2e = Cl_2$ 3) $Zn - 2e = Zn^{2+}$ 4) $Zn^{2+} + 2e = Zn$																
7	<input type="text" value="-0,76"/>	Если ЭДС гальванического элемента $(-)Me MeSO_4  H_2SO_4 2H^+ H_2, Pt(+)$ при стандартных условиях равна 0,76 В, то стандартный электродный потенциал анода равен _____ В. <i>Ответ запишите с точностью до сотых</i>																
8	<table border="1"> <thead> <tr> <th>А</th> <th>Б</th> <th>В</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>1</td> <td>1</td> <td>4</td> </tr> </tbody> </table>	А	Б	В	1	1	4	Установите соответствие между формулой соли и веществом, образующимся на катоде при электролизе раствора соли  <table> <thead> <tr> <th><u>Формула соли</u></th> <th><u>Вещество, образующееся на катоде</u></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>А) <math>NaNO_3</math></td> <td>1) <math>H_2</math></td> </tr> <tr> <td>Б) <math>CaCl_2</math></td> <td>2) <math>O_2</math></td> </tr> <tr> <td>В) <math>BiBr_3</math></td> <td>3) <math>F_2</math></td> </tr> <tr> <td></td> <td>4) <math>Me</math></td> </tr> </tbody> </table>	<u>Формула соли</u>	<u>Вещество, образующееся на катоде</u>	А) $NaNO_3$	1) $H_2$	Б) $CaCl_2$	2) $O_2$	В) $BiBr_3$	3) $F_2$		4) $Me$
А	Б	В																
1	1	4																
<u>Формула соли</u>	<u>Вещество, образующееся на катоде</u>																	
А) $NaNO_3$	1) $H_2$																	
Б) $CaCl_2$	2) $O_2$																	
В) $BiBr_3$	3) $F_2$																	
	4) $Me$																	
9	<input type="text" value="0,103"/>	ЭДС процесса, протекающего при контакте меди и кобальта в кислой среде ( $pH = 3$ ) при стандартных условиях, равна _____ В. <i>Ответ запишите с точностью до тысячных</i>																
10	<input type="text" value="MnCl2"/>	Формула пропущенного продукта, образующегося в реакции: $MnO_2 + HCl \rightarrow \dots + Cl_2 + H_2O$																
11	<input type="text" value="HI"/>	Формула наиболее сильной галогеноводородной кислоты имеет вид																
12	<input type="text" value="4"/>	При обычных условиях протекает реакция 1) $O_2 + N_2 = 2NO$ 2) $O_2 + F_2 = O_2F_2$ 3) $O_2 + S = SO_2$ 4) $5O_2 + 4P = 2P_2O_5$																

№	Ответ	Вопрос
13	3	<p>Сера с концентрированной азотной кислотой при нагревании взаимодействует с образованием</p> <p>1) <math>SO_2 + NO_2 + H_2O</math>    3) <math>H_2SO_4 + NO_2 + H_2O</math>  2) <math>H_2SO_3 + NO_2 + H_2O</math>    4) <math>H_2S + NO_2 + H_2O</math></p>
14	1	<p>Протекание реакции <math>SO_2 + SeO_2 + H_2O \rightarrow H_2SO_4 + Se</math> объясняется тем, что</p> <p>1) <math>SeO_2</math> более сильный окислитель    3) <math>SO_2</math> термодинамически более устойчив, чем <math>SeO_2</math>  2) <math>SeO_2</math> - ангидрид более сильной кислоты    4) <math>SO_2</math> – ангидрид более сильной кислоты</p>
15	5	<p>К солям серной кислоты <b>не относится</b></p> <p>1) <math>AlOH\text{SO}_4</math>    4) <math>Fe_2(SO_4)_3</math>  2) <math>Pb(HSO_4)_2</math>    5) <math>(NH_4)_2S_2O_8</math>  3) <math>CuSO_4 \cdot 5H_2O</math></p>
16	10	<p>При взаимодействии 100 г раствора <math>H_2O_2</math> с подкисленным серной кислотой раствором йодида калия образовалось 76, 2 г йода. Массовая доля <math>H_2O_2</math> в растворе равна ____ %.  <b>Ответ запишите с точностью до целого числа</b></p>
17	1	<p>«Веселящим газом» и «бурым газом», соответственно, являются</p> <p>1) <math>N_2O</math> и <math>NO_2</math>    3) <math>N_2O</math> и <math>NO</math>  2) <math>N_2O_3</math> и <math>N_2O_5</math>    4) <math>NO</math> и <math>NO_2</math></p>
18	H3PO3	<p>Формула двухосновной кислородсодержащей кислоты фосфора имеет вид _____.</p>
19	14	<p>При взаимодействии с азотной кислотой образует нитрат</p> <p>1) <math>As</math>    3) <math>As</math> и <math>Sb</math>  2) <math>Sb</math>    4) <math>Bi</math></p>
20	CO2	<p>Формула пропущенного продукта взаимодействия <math>C + H_2SO_4(\text{конц.}) \rightarrow \dots + SO_2 + H_2O</math> имеет вид_____.</p>