Միրելի՛ սաներ, նշված աշխատանքն անհրաժեշտ է ներբեռնել, լրացնել և տեղադրել «Քիմիա» թղթապանակում՝ վերնագրում նշելով ձեր անուն ազգանունը:

«Շիրակացու ճեմարան» միջազգային գիտակրթական համալիր, բնագիտության ամբիոն

Սան _____ Խումբ _____ «____» _____ 2020 թ.

Թեմա՝ Օքսիդավերականգնման ռեակցիաներ

Ընթացիկ աշխատանք 1

Բոլոր պատասխանները հիմնավորել:

1. **Ո՞ր շարքի նյութերն են դասավորված ըստ ծծմբի օքսիդացման աստիճանի աճման.**

ա) H_2S, K_2SO_4, SO_2 գ) SO_2, S_8, K_2S

բ) H_2S, H_2SO_3, H_2SO_4 դ) CaS, Na_2SO_4, SO_3

2. **Ո՞րն է օքսիդացման-վերականգնման ռեակցիայի հավասարում:**

ա) $Ca(OH)_2 + HNO_3 = Ca(NO_3)_2 + 2H_2O$

բ) $CaCO_3 = CaO + CO_2$

գ) $4NH_3 + 7O_2 = 4NO_2 + 6H_2O$

դ) $Ca(NO_3)_2 + Na_2CO_3 = CaCO_3 + 2NaNO_3$

ե) $CH_4 + 2O_2 = CO_2 + 2H_2O$

3. ***Համապատասխանեցրե՛ք միացության բանաձևը և դրանում քլորի օքսիդացման աստիճանը:***

Միացության բանաձև	*Օքսիդացման աստիճան*
ա). HCl	1). +1
բ). $HClO$	2). -1
գ). Cl_2O_7	3).+7
դ). $NaClO_2$	4). +3

4. **Նշված օքսիդավերականգնման ռեակցիայում ո՞րն է օքսիդիչ նյութը.**

$Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$

ա) Zn գ) $ZnCl_2$

բ) H_2 դ) HCl

5. **Նշված կիսառեակցիաներն առանձնացրեք համապատասխան սյուներում.**

$Si^{+4} \rightarrow Si^0$ $S^{-2} \rightarrow S^{+6}$

$H_2^0 \rightarrow 2H^+$ $Cu^{+2} \rightarrow Cu^0$

$Fe^0 \rightarrow Fe^{+3}$ $N^{+5} \rightarrow N^{+3}$

Օքսիդացում	Վերականգնում

6. **Օքսիդավերականգնման ռեակցիան հավասարեցրեք էլեկտրոնային հաշվեկշռի եղանակով:**

$Cu + HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + NO_2 + H_2O$