

Vārds

uzvārds

klase

datums

NEMETĀLU IEGŪŠANA

Uzdevums (10 punkti)

Nemetāls	Nemetālu iegūšana	
	laboratorijā	rūpniecībā
O_2	<p>Izmantojot elektronu bilances vienādojumus, dotajai shēmai uzraksti ķīmiskās reakcijas vienādojumu!</p> <p>$KMnO_4 \rightarrow \dots + \dots + \dots$</p> <p>$Mn^{+7} + 1e^- \rightarrow Mn^{+6}$</p> <p>$Mn^{+7} + 3e^- \rightarrow Mn^{+4}$</p> <p>$2O^{-2} - 4e^- \rightarrow O_2^0$</p>	<p>Pabeidz teikumu!</p> <p>Rūpniecībā skābekli iegūst no</p>
Cl_2	<p>Uzraksti elektronu bilances vienādojumus un izvieta koeficientus ķīmiskās reakcijas shēmā!</p> <p>$_KMnO_4 + _HCl \rightarrow _Cl_2 + _MnCl_2 + _KCl + _H_2O$</p> <p>.....</p> <p>.....</p>	<p>Pabeidz ķīmiskās reakcijas vienādojumu!</p> <p>$NaCl + H_2O \xrightarrow{\text{līdzstrāva}} \dots$</p> <p>$K^+ 2H^{+1} + 2e^- \rightarrow H_2^0$</p> <p>$A^+ 2Cl^{-1} - 2e^- \rightarrow Cl_2^0$</p>
H_2	<p>Uzraksti divus ķīmisko reakciju vienādojumus, kas apraksta H_2 iegūšanu laboratorijā!</p> <p>.....</p> <p>.....</p>	<p>Uzraksti elektronu bilances vienādojumus oksidēšanās–reducēšanās reakcijai, kuru apraksta dotais molekulārais vienādojums!</p> <p>$C + H_2O \rightarrow H_2 + CO$</p> <p>.....</p> <p>.....</p>