Ķīmija I. Pamatkurss. 4. Oksidēšanās-reducēšanās process
Skola 2030

Savieno terminu ar skaidrojumu
OXIDATION-REDUCTION PROCESSES

OXIDIZER	Process, kurā atoms, molekula vai jons ķīmiskajā reakcijā atdod elektronus.
REDUCTION	Elektriskais lādiņš, ko iegūtu atoms, ja ķīmiskajā savienojumā elektroni būtu pilnībā pārgājuši no viena atoma pie cita.
ELECTROLYSIS	Process, kurā atoms, molekula vai jonus ķīmiskajā reakcijā pievieno elektronus.
OXIDATION	Elektrolīzes iekārtas elektrods, pie kura notiek oksidēšanās
OXIDATION STATE	Oksidētājs ir atoms vai jons, kas ķīmiskajās reakcijās pievieno elektronus.
ANODES	Oksidēšanās-reducēšanās procesi, kas notiek pie elektrodiem, ja caur elektrolīta kausējumu vai šķīdumu plūst līdzstrāva.
CORROSION OF METALS	Elektrolīzes iekārtas elektrods, pie kura notiek reducēšanās.
CATHODE	Atoms, molekula vai jons, kas reakcijas gaitā elektronus atdod un pats oksidējas.
REDUCER	Metāla, metālu sakausējumu, metāla izstrādājumu sairšana apkārtējā vidē esošo elektrolītu iedarbības rezultātā.
REDOX (REDUCTION-OXIDATION)	Process, kurā elektroni pāriet no viena atoma (molekulas, jona) pie cita un mainās ķīmisko elementu oksidēšanas pakāpe.

V.SŪNA

LIVEWORKSHEETS