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