



- Elyte Anolyte er et alkoholfritt desinfeksjonsmiddel som er produsert av vann, salt og elektrisitet.
- Det er ikke faremerkepliktig, som er forbundet med risiko for helse eller sikkerhet ved bruk, slik alkoholholdige midler er pliktig å gjøre.
- Desinfeksjonsmiddelets hoveddel er hypoklorsyre, som er 80 ganger mer effektiv enn natriumhypokloritt.
- Hypoklorsyre er et av de mest effektive kjente biocidene og den kjemiske strukturen er HOCl. Stoffet er ufarlig for oss mennesker siden det produseres av det menneskelige immunforsvaret for å drepe invaderende mikroorganismer og bekjempe infeksjon. Det er de hvite blodcellene som produserer og frigjør denne naturlige oksidanten for å bekjempe inntrengende patogener. Hypoklorsyre trenger gjennom mikroorganismens cellevegger og beskyttende lag og dreper effektivt patogener innenfra. Celleveggen til patogene mikroorganismer er negativt ladet, og det nøytrale hypoklorsyre molekylet penetrerer celleveggen til den patogene mikroorganismen veldig lett, og dermed gjør det til et veldig effektivt desinfeksjonsmiddel.
- Elyte Anolyte er et nedbrytbart og ikke akkumulerende stoff. Når produktet har brukt opp det aktive stoffet, så går det tilbake til ingrediensene det er laget av, saltvann, og produktet bidrar dermed ikke til utvikling av multiresistente organismer slik som mye konvensjonell kjemi gjør.
- Skånsomt – tørker ikke ut huden, pH-verdi 6,5–7.
- Ingen spesielle tiltak er påkrevd med hensyn til miljø.
- Effektiv mot virus, bakterier og sopp. Elyte Anolyte er i motsetning til alkoholholdig desinfeksjon meget effektiv mot nakne virus, som f.eks; Norovirus.
- Ved å produsere HOCl ved elektrolyse, så fjerner vi (kationene) natriumhydroksidet fra det produserte desinfeksjonsmidlet, og vi ender opp med en majoritet av HOCl. Natriumhydroksid er bedre kjent som kaustisk soda eller lut, som er en av ingrediensene i natriumhypokloritt. Legger ved en liten tabell også som forklarer forskjellen på hypoklorsyre og natriumhypokloritt.

	HYPOKLORSYRE (HOCL)	NATRIUMHYPOKLORITT
Produksjonsmetode	Produsert gjennom elektrolyse av saltvann	Produsert gjennom en kjemisk reaksjon mellom klor og natriumhydroksid
Kjemisk formula	HOCL	NaOCL
pH	5-7	12-14
Etsende	Ikke etsende	Meget etsende
Lukt	Ingen til mild	Sterk
Bivirkninger	Ikke-giftig, ikke-irriterende	Kvalme, irritasjon av hud, øyne eller hals
Forholdsregler	Trygt selv ved inntak i små mengder, trygt for barn	Bruk på et godt ventilert område, holdes borte fra barn

- Velegnet til desinfeksjon av overflater for:
 - Renholdsselskaper
 - Skoler og barnehager
 - Helseinstitusjoner
 - Butikker
 - Offentlige kontorer
 - Industri
 - Hotell og storhusholdninger
 - Idrettsanlegg