

# OXIDAČNÉ ČÍSLA V ORGANICKÝCH ZLÚČENINÁCH

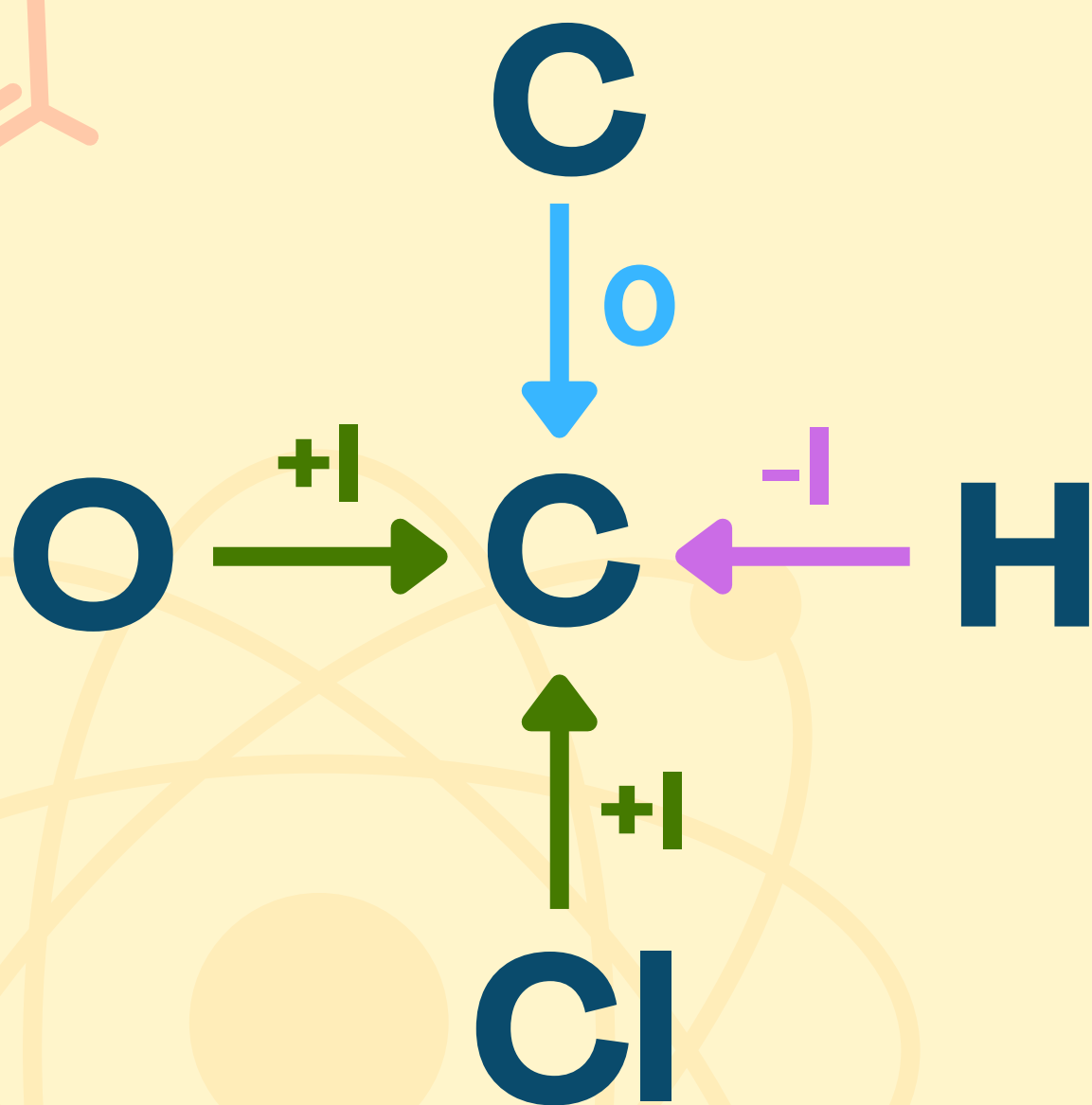
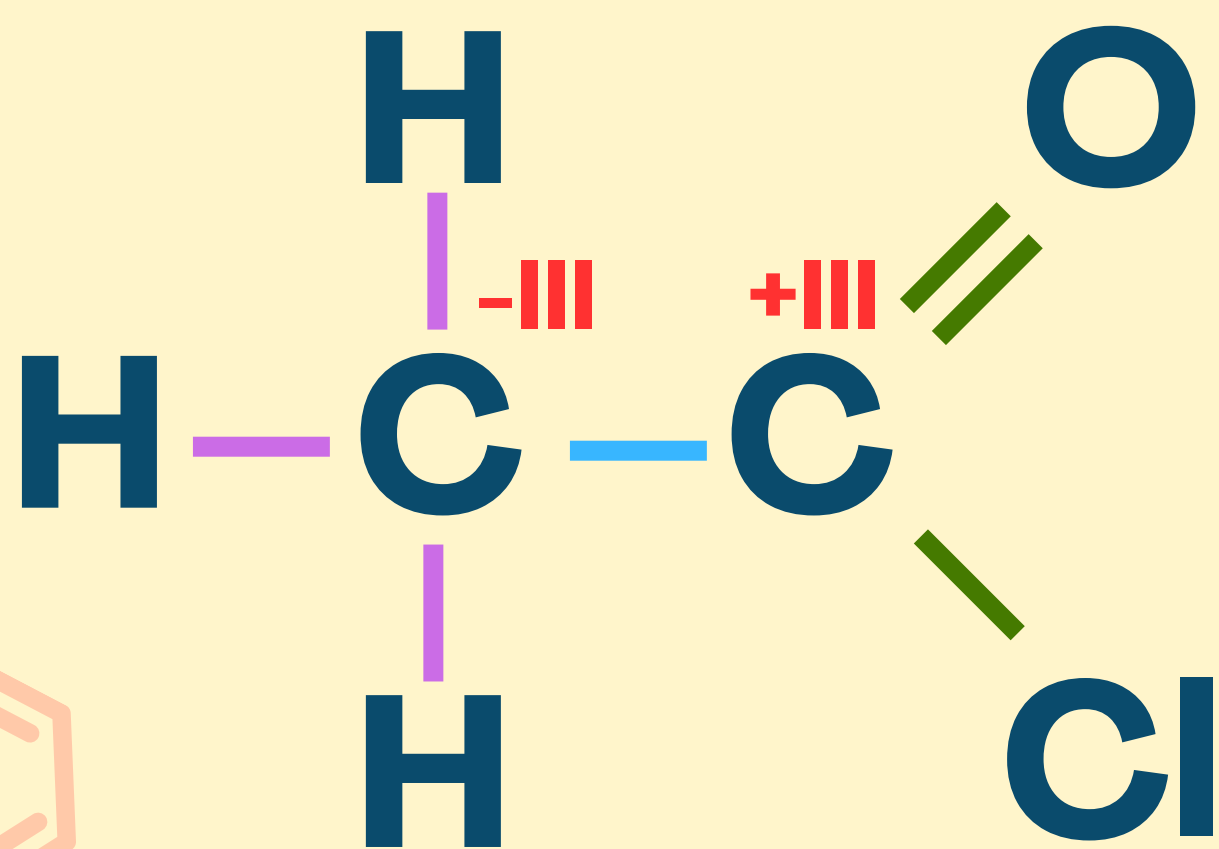
Oxidačné číslo atómu je hypotetický náboj, ktorý by na ňom vznikol, keby sa väzbové elektróny na všetkých jeho väzbách presunuli k elektronegatívnejším atómom.

**Pri určovaní oxidačného čísla má posudzovaný atóm za každú väzbu:**

- s atómom s menšou elektronegativitou príspevok  $-1$
- s atómom s väčšou elektronegativitou príspevok  $+1$
- s atómom s rovnakou elektronegativitou príspevok  $0$

## ELEKTRONEGATIVITA

Elektronegativita vyjadruje schopnosť atómu priťahovať elektróny vo väzbe. Je základom pre určovanie oxidačných čísel.



**C** UHLÍK  
2.5

**H** VODÍK  
2.1

**O** KYSLÍK  
3.5

**Cl** CHLÓR  
3.2