

# CUPRINS

## ➤ Săpunuri

- Ce este săpunul ?
- Rolul săpunului în procesul de spălare
- Utilizări

## ➤ Detergenți

- Ce sunt detergenții ?
- Clasificarea după natura grupei hidrofobe
- Utilizări

# SĂPUNURI

Săpunul - *un amestec de săruri de sodiu ale acizilor grași ( C<sub>12</sub>- C<sub>18</sub> ),  
obținut prin hidroliza bazică a grăsimilor .*

Ionizarea săpunului ( în soluție apoasă ) :



# ROLUL SĂPUNULUI ÎN PROCESUL DE SPĂLARE

- **Moleculele de săpun** vin în contact cu murdăria.
- **Gruparea hidrofobă** (radicalul hidrocarbonat, R) se orientează spre grăsime, izolând-o.
- **Gruparea hidrofilă** ( $\text{COO}^-$ ) se orientează spre apă.





# UTILIZĂRI



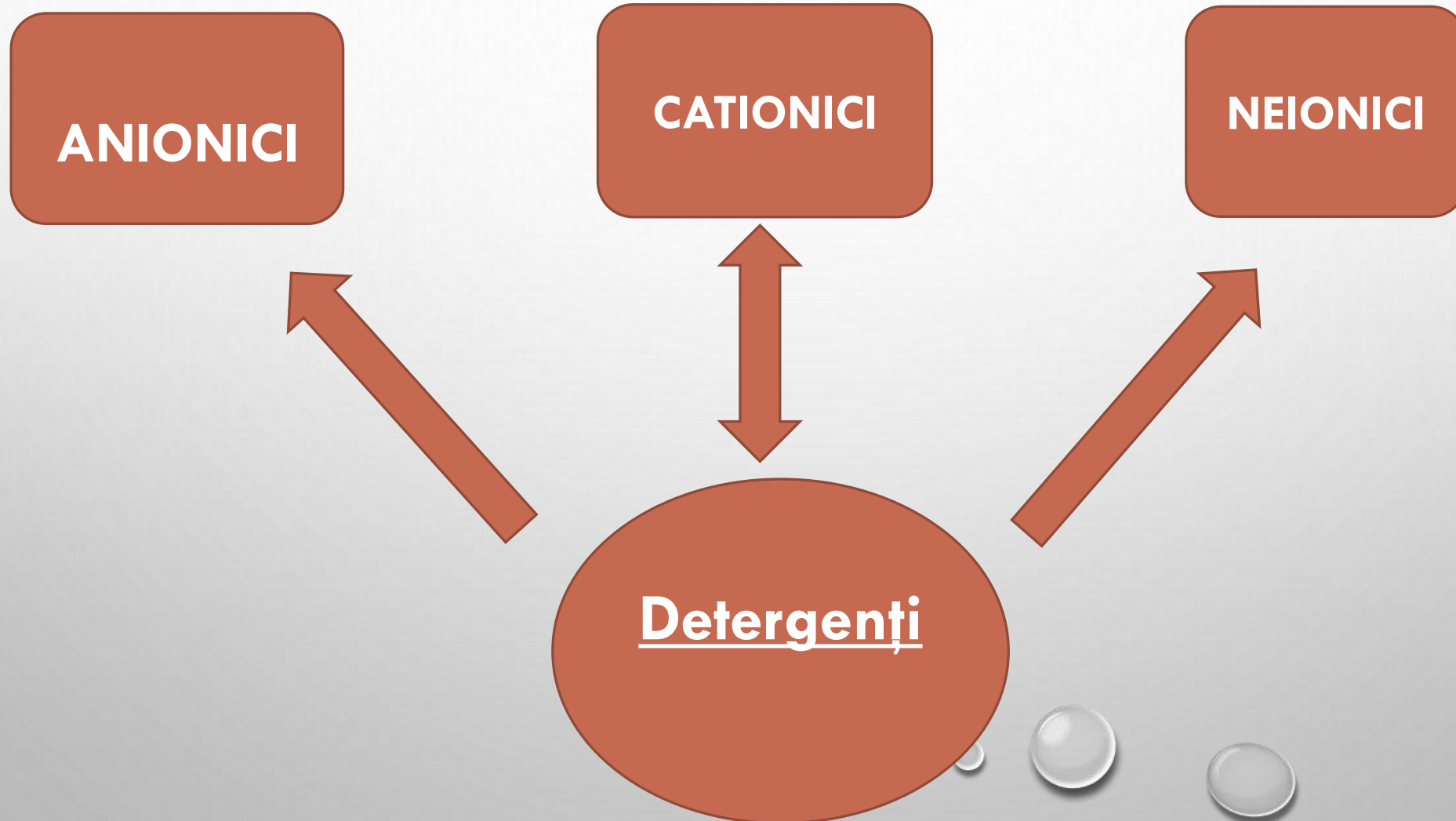
- **Săpunul de sodiu** : agent de spălare
- **Săpunul de potasiu** : este moale – utilizat în industria textilă
- **Săpunuri de calciu, sodiu și magneziu**: în amestec cu uleiurile minerale.

# DETERGENȚI

- Proprietatea săpunului de a spăla este determinată de existența în aceeași moleculă a unei grupe polare hidrofili și a unei rest hidrocarbonat lung ,nepolar și hidrofob.
- Ca și săpunurile, detergenți conțin o catenă lungă ( $C_{12}$ - $C_{18}$ ) hidrofobă și o grupă hidrofilă.



# CLASIFICAREA DUPĂ NATURA GRUPEI HIDROFILE



# UTILIZĂRI



Detergenții intră în compoziția produsilor de spălare granulați alături de săpunuri. În compoziția detergenților granulați folosiți în scop menajer, substanța activă se află în proporție de maxim 40%. Restul componentelor sunt produse pentru dedurizarea apei și alte ingrediente în funcție de destinația detergentului .

- Agent de înălbire pe baza de oxigen activ
- Enzime
- Produse pentru parfumare
- Antispumanți