

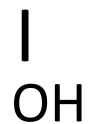
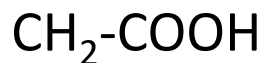
Hidroxiacizi R - CH-COOH



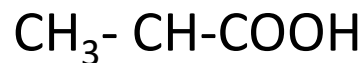
Def. Hidroxiacizii sunt compuși organici cu grupări funcționale mixte care conțin în moleculă grupări funcționale carboxil “-COOH” și hidroxil “-OH”

Clasificare / denumire

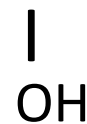
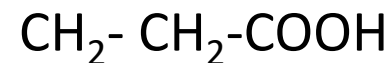
1)-**monohidroxi monocarboxilici** $C_nH_{2n}O_3$ $n \geq 2$



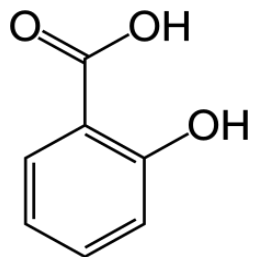
ac.hidroxietanoic
(**Ac.hidroxiacetic**)



ac.2-hidroxipropanoic
Ac.Lactic



ac.3-hidroxipropanoic



Acid 2-hidroxibenzoic

Acid salicilic - se află în coaja de salcie albă!



Salix alba



Acid salicilic - pur

2) Acizi-dihidroxidicarboxilici: $C_nH_{2n-2}O_4$ $n \geq 4$

HOOC-CH-CH-COOH

| |

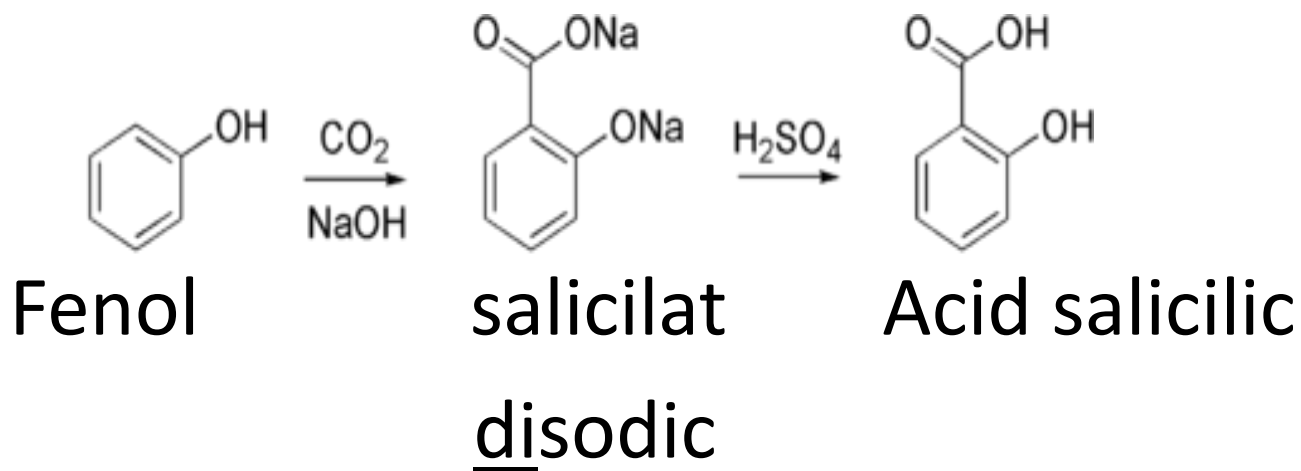
OH OH

Ac.2,3-dihidroxibutandioic

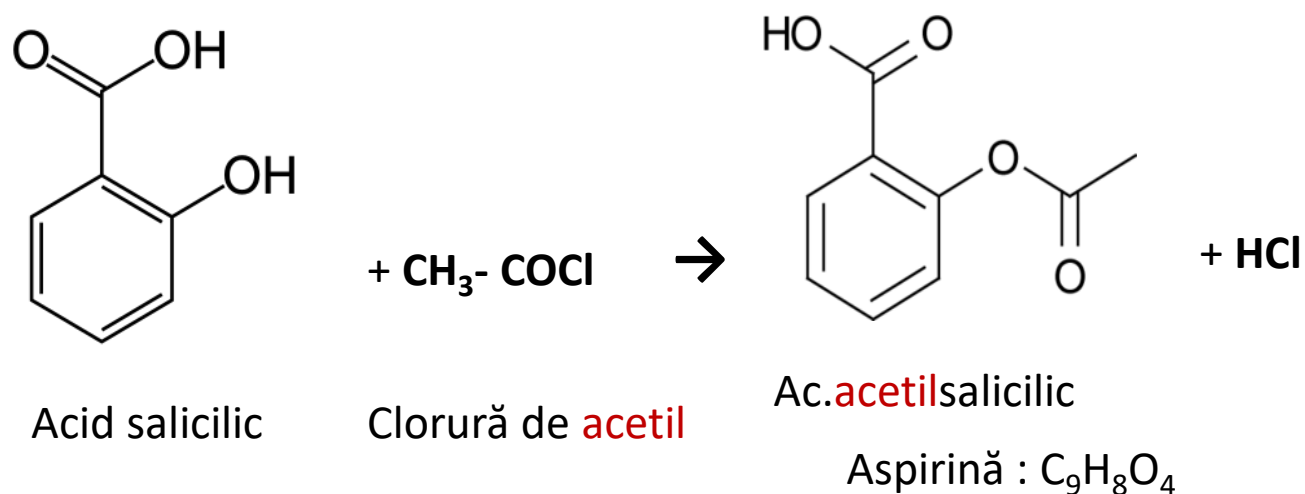
Ac.2,3-dihidroxisuccinic

ACID TARTRIC

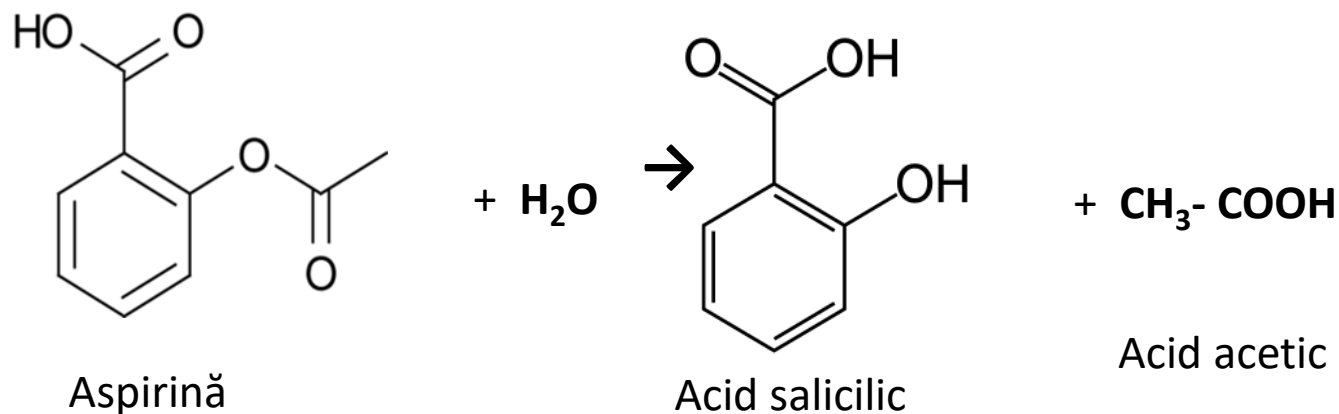
Obținerea acidului salicilic din fenol



Obț.acidului acetilsalicilic=aspirina



Hidroliza (enzimatică) acidă a Aspirinei- în stomac



Efectele aspirinei

- analgezic (reduce durerea)
- antipiretic (scade temperatura)
- antireumatic (antiinflamator)

Problemă.

1. Se esterifică 4 moli acid salicilic cu clorura de acetyl. Se cere:

a) Ecuația reacției chimice. Ce masă de aspirină se obține dacă reacția are un randament de 80%.

b) Știind că o pastilă de aspirină conține 500 mg (miligrame) substanță activă (aspirină), câte pastile se obțin din aspirina obținută la punctul a) ?