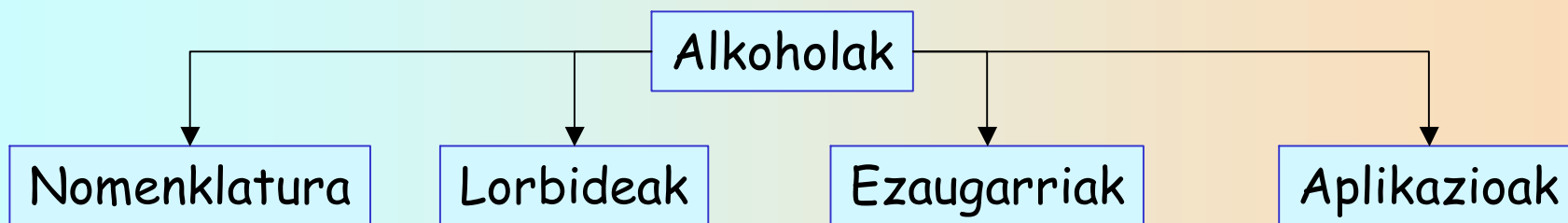
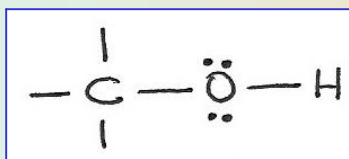


Alkoholak: eskema

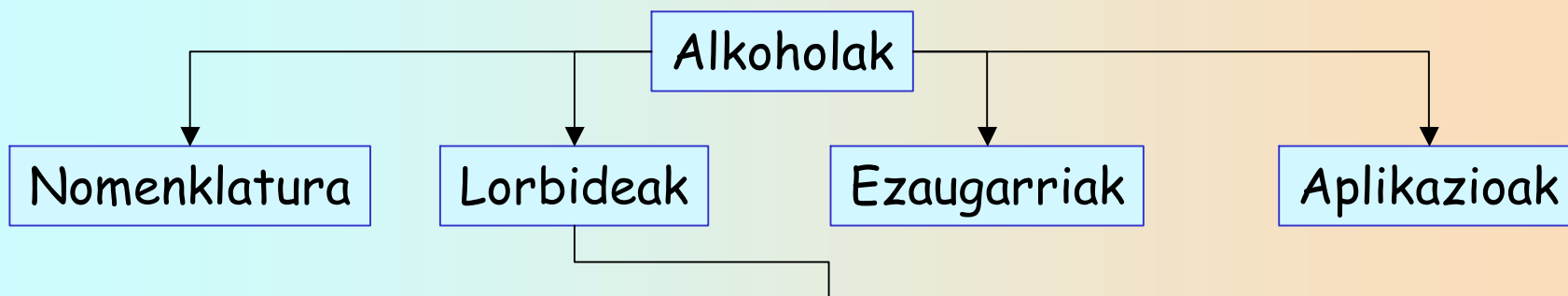


- "ol" amaiera du izenak.
- -OH taldea dute. Talde funtzional honi "alkohol" taldea deitzen zaio.

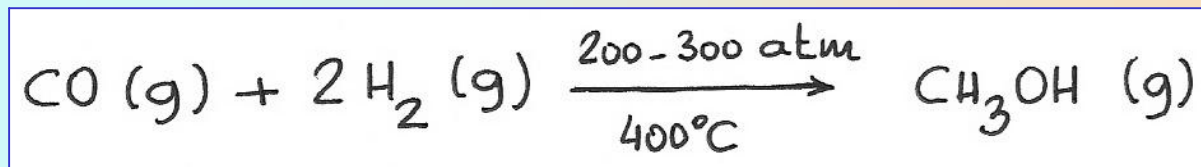


- Izena ematean, alkohol taldea non dagoen ematen da, kokapenaren zalantzarik ez izateko.

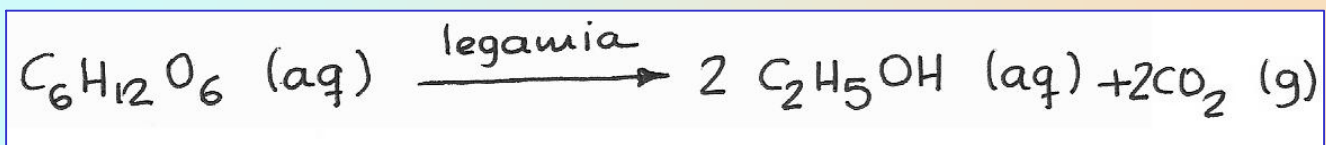
Alkoholak: eskema



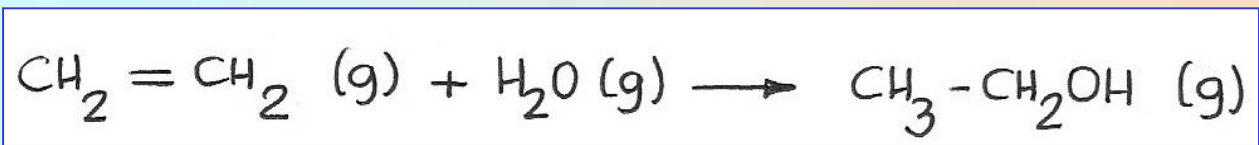
- Metanol alkoholak aplikazio industrial ugari ditu eta kantitate handitan lortzen da.



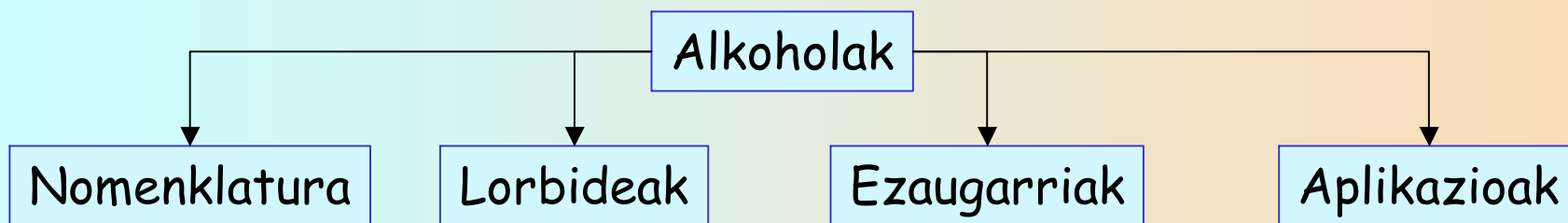
- Etanola hartziduraz lortzen da (azukrea, almidoia). Inguru anaerobioan eta legamiaren ekintzaz gertatzen da.



- Etanola lortzeko beste bidea etenoaren hidratazioa da.



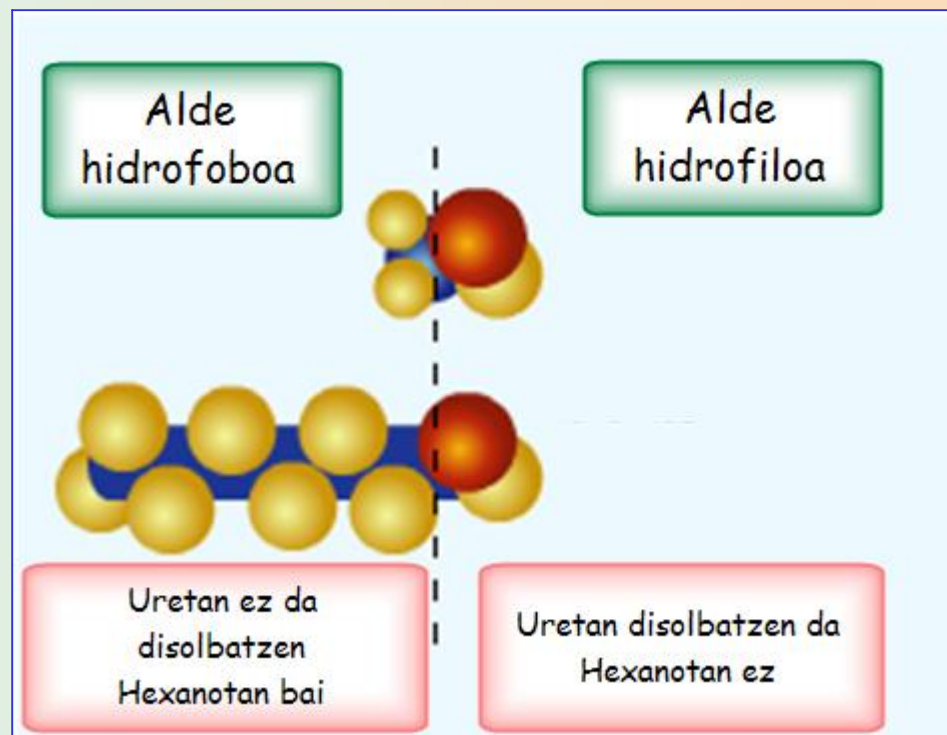
Alkoholak: eskema



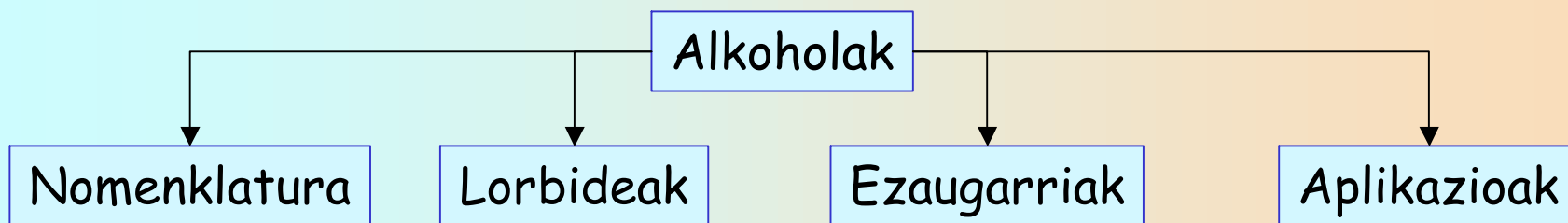
• Molekulak polarrak dira O-H polaritatea dela eta.

• Ondorioz, ura bezelako disolbatzaile polarretan ondo disolbatzeko joera dute.

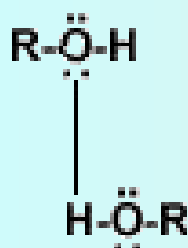
• Alkoholek bi atal dituzte: atal hidrofiloa (alkohola) eta atal hidrofoboa (hidrokarburoa; C eta H agertzen den atala)



Alkoholak: eskema



- Hidrogeno-zubietan parte hartzen dute alkoholek.



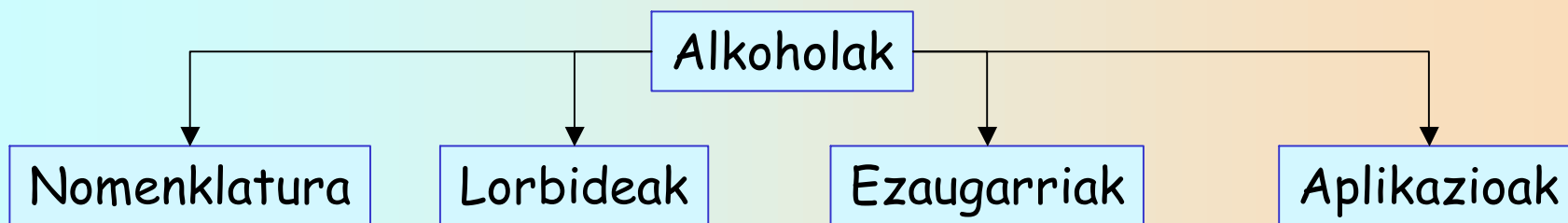
alkohol-alkohol
H-zubia



alkohol-ura
H-zubia

- Kate motzeko alkoholak ondo disolbatzen dira uretan. Kate luzeetakoek alde hidrofoboa nabarmenagoa dute eta gero eta gutxiago disolbatzen dira.

Alkoholak: eskema

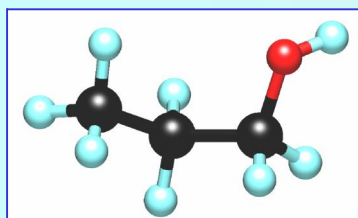


•Irakite-puntua bi faktore hauen menpe dago:

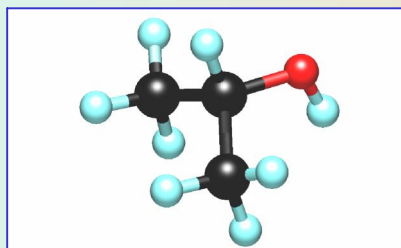
•karbono-kopurua: zenbat eta karbono gehiago, hainbat eta altuagoa irakite-puntua

•hidrogeno-zubien kopurua: zenbat eta hidrogeno zubi gehiago (OH taldea agerian dagoenean) hainbat eta altuagoa irakite-puntua.

Izena	Irakite-puntua °C
Metanol	64,5
1-propanol	97,8
2-propanol	82,3
1-butanol	117
2-butanol	99,5
2-metil-1-propanol	107,3
2-metil-2-propanol	82,8
1-pentanol	138
ziklohexanol	161,5

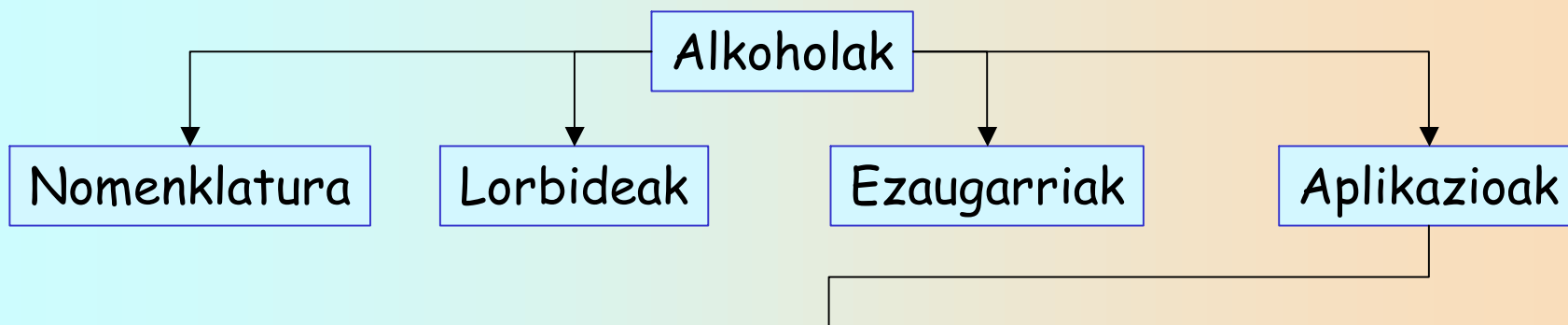


1-propanol



2-propanol

Alkoholak: eskema



- Metanola erregai gisa erabiltzen da: soilik edo nahastuta (oktano-gradua handitzeko).

- Karbono gutxiko alkoholak (metanol, etanol, propanol) disolbatzaile gisa erabiltzen dira industrian.

- Fenola plastikoak egiteko erabiltzen da.

