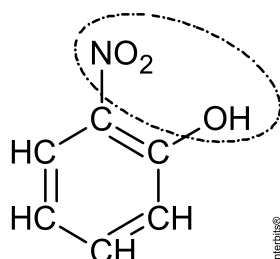


GABARITOS Prof. Gilton Aula (20)

340. E
 344. C
 345. D
 346. B
 348. A
 349. $02 + 04 + 16 = 22$.

O etanol forma ligação de hidrogênio devido à presença do grupo OH.

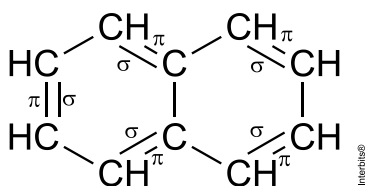
O *o*-nitrofenol apresenta ligação de hidrogênio intramolecular.



O etanol tem um ponto de ebulição mais elevado do que o propano, por apresentar forças intermoleculares mais fortes, ou seja, o etanol faz pontes de hidrogênio e o propano dipolo-induzido.

A molécula H_2S tem forma geométrica angular; o átomo central de enxofre apresenta dois pares de elétrons isolados.

O naftaleno apresenta ligações sigma, ligações pi e todos os átomos de carbono hibridizados sp^2 .



350. A
 352.

a) Nos compostos iônicos sólidos, os íons estão presos na rede cristalina e não se movimentam devido à forte interação eletrostática.

Nos metais sólidos, os elétrons estão livres na rede cristalina (constituindo bandas eletrônicas) e se movimentam livremente (corrente elétrica).

b) Numa solução iônica, os cátions e ânions movimentam livremente "fechando" o circuito elétrico.

354. C
 356, 361, 363, 366, 367, 368 e 371 QR
 code Pág.20
 487,491 e 492 QR code Pág.79

GABARITOS Prof. PEDRO Aula (20)

589. Q= 96500C
 590. 1000C
 595. D
 596. E
 597. B
 598. D