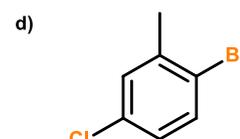
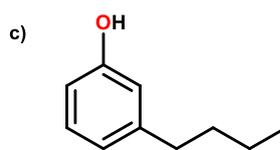
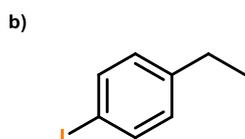
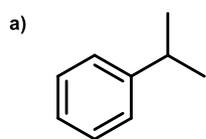


Disciplina: Química Orgânica II

Docente: Prof. Dr. Antônio Aprígio da Silva Curvelo

Lista de exercícios - Benzeno e Aromaticidade

1. Dê o nome IUPAC para os compostos:



2. Desenhe a estrutura correspondente a cada nome:

a) isobutilbenzeno

b) *o*-diclorobenzeno

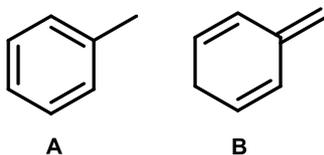
c) *cis*-1,2-difenilcicloexano

d) *m*-bromoanilina

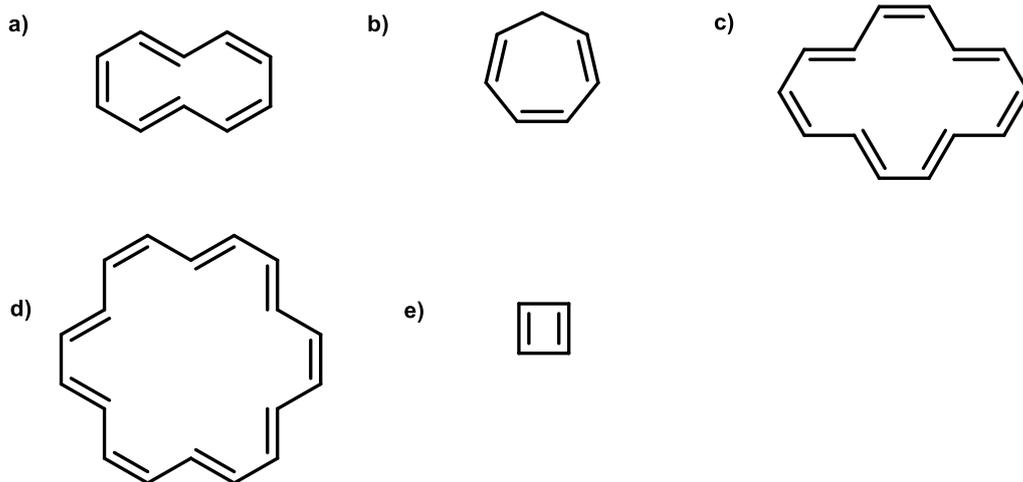
e) 4-cloro-1,2-dietilbenzeno

f) 3-*tert*-butil-2-etiltolueno

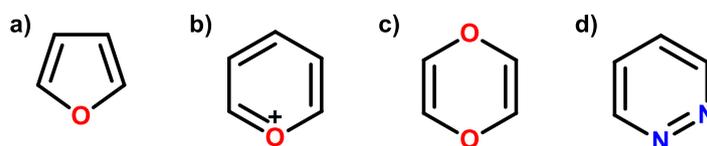
3. Os compostos **A** e **B** são hidrogenados a metilcicloexano. Qual composto possui maior calor de hidrogenação? Qual composto é mais estável?



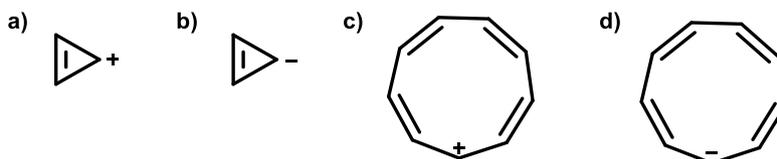
4. Classifique os compostos em aromáticos, não aromáticos ou antiaromáticos.



5. Quais dos heterociclos são aromáticos?



6. Assumindo que os anéis são planares, quais íons são aromáticos?



7. Use o método do polígono para mostrar o padrão de orbitais moleculares do 1,3,5,7-ciclononatetraeno e para classificar seu cátion, radical e ânion como aromático, antiaromático ou não aromático.

