QOG – Resolução Teste: 2021

Felipe B. Pinto 61387 – MIEQB 7 de novembro de 2022

Conteúdo

Ouestão 1											2	Ouestão 2)
Questao I										٠	_	Questao z										 -

Questão 1

Use os símbolos δ + e δ - para indicar a polaridade na ligação assinalada em cada um dos compostos e indique, justificando, qual das ligações é mais polar.

 $\overline{Q1} d$

RS:
$$HO^{\delta-}-H^{\delta+}$$

$$H_3C\!-\!NH_2$$

RS:
$$H_3C^{\delta+}-N^{\delta-}H$$

$$H_2N-OH$$

RS:
$$H_2N^{\delta-}-O^{\delta+}H$$

Q1 c)

RS
$$F^{\delta-}Br^{\delta+}$$

É a ligação mais polar, não só pela diferença de EN mas tambem pelo tamanho atomico do Bromo, que terá muito menos influência nos eletrons da camada de valência

Questão 2

Desenhe as estruturas dos seguintes compostos:

Q2 a)

Alcool-Isopropílico

Alcool deve conter pelo menos um grupo OH

Iso O grupo está localizado no meio criando uma simetria

Prop Cadeia de 3 Carbonos

Q2 b)

Iodeto de sec-butilo

Iod Radical de Iodo

sec segundo carbono da cadeia

but Cadeia de 4 carbonos

Q2 c)

tert-butilamina

Tert Tetraedro

but Cadeia de 3 Carbonos

Amina Grupo amina (NH₂)

Q2 d)

Dê o nome IUPAC a cada um dos compostos

a)