Rattrapage de chimie organique. Exercice 1: Nommez les composes suivants, selon l'IUPAC. CH3-4-CH2-CH-CECH. N=C-CH-CH-C" ; CH-CH-CEN. Exercice 2: Les evuples suivants sont-ils identiques, inantiemeres, diastérécisomeres ou différents? H-18- et H-100 à H-18- et el-14- H H - Br et R - H ; H - Br et B - H 1H i 80 i 6 C i 12 cl et 35 Br Exercice 3: Les molieules Accivantes sont- des optiquement actives? H COOH

WH COOH

WH COOH

WH CHOH

WH CH3

WH 000/100

Exercise 4:

Ecrivez les mécanismes réactionnels selon les oprels les réactions se déroulent.

 $|E| = \frac{10}{4} + \frac{10}{4} + \frac{10}{4} = \frac{10}{4} + \frac{10}{4} = \frac{10}{4} + \frac{10}{4} = \frac{10}{4} + \frac{10}{4} = \frac{1$

D. A. BOUKERROY

: année .T. Correction de d'examen 02/07/2012 de rattrapage. Exercise 1: Nomenelature Aelon l'IUFAe. 9 5- propylhet-5-en-1-yre. (19) bromure de benzoyle.

1) N-methylaquiline.

1) Au de 3-cyanoporopanorque.

1) 3-aminobatementaile. Exercise 2: frient les emples Amirants: H Br et H Del Ils tout des en antiomeres. Ils sont Les 1 Lentiques

Ils sont ses c'nantioneres. (s) (P) (P) (P) CH3
By SR H Lifferents. Exercice 3. Les molecules suivantes sont. Nes optiquement actives? t cost la holècule est oftiquement active,

un plan de symétrie CHOH. La molecule est optiquement active, car elle n'a per de plan de cymétrie La molieule 91'est par optioquent active cour elle possède un plan de symétrie.

Exercice 4: Mécamismes réactionnels: 10/ Cty + ele UV > ctzul + ttd. -mitiation: dz - 01 2 el. Propagation:

CHy+cl' - et; + Hcl CH3°+cl2 -> e43el+el°(1) laminaison! el'+el' - el 2 el 3 el el el el'+ ets' --- ets el 20/ CH3-CH=-CH2 + HB -> CH3-EHBr-CH3. CH3-24 = e42 + 4-br = +7 ch3-en2-en2+ + Br (6,2)

ch3-ch=e42 + Br (6,2)

plus ctable

Plus ctable of eth_e-Br solvant

Cots Peute eths eths

Cots the text Markovarkov. C13-e43 + OH Topide C43-c-OH of tetts of the +40. (1) - cf + Hely - eg + Hely.