



CONTROL DE SEGUIMIENTO V

Química del carbono | Grupo 4º ESO (A) | Curso 23-24

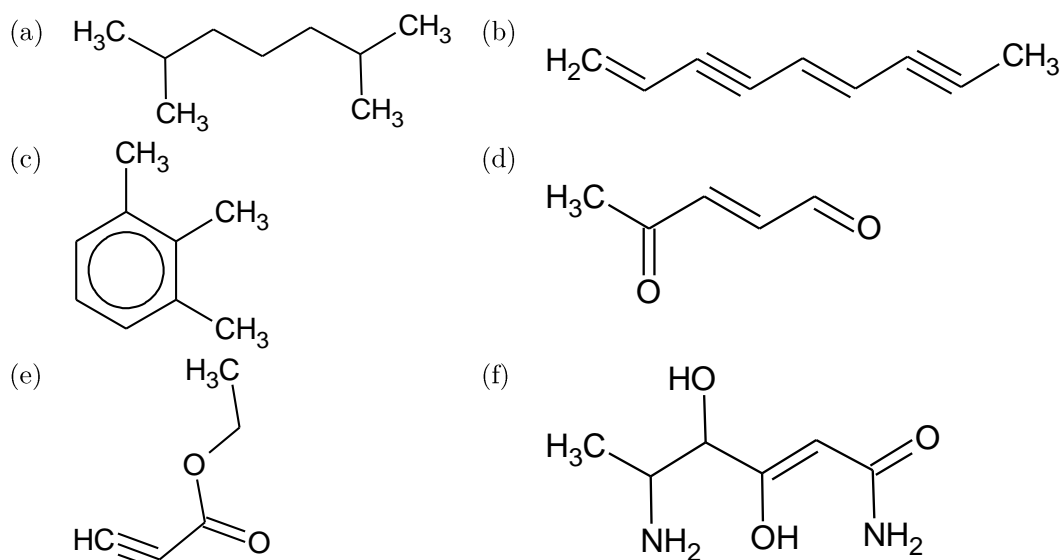
Nombre:

Fecha:

Criterios de evaluación: 3.2, 5.1, 5.2.

EJERCICIO 1. [0.5 puntos por cada apartado correcto]

Nombra los siguientes compuestos:



EJERCICIO 2. [0.5 puntos por cada apartado correcto]

Formula los siguientes compuestos: (a) ciclohexano; (b) 3,4-dimetilpentan-2-ol; (c) difeniléter; (d) ácido 2-metilpent-4-enoico; (e) fenol; (f) 4-etil-3-metil-5,7-dioxonona-2,8-dienal.

PROBLEMA 1. [1 punto por cada apartado correcto]

La pentan-2-ona es un líquido a temperatura ambiente (punto de fusión $-75\text{ }^{\circ}\text{C}$, punto de ebullición $102\text{ }^{\circ}\text{C}$) con un densidad de 0.81 g/cm^3 . Se pide:

- Explica qué es la isomería, utilizando como ejemplo la pentan-2-ona (nombra, al menos, 4 isómeros de ella).
- Determina la composición centesimal de la pentan-2-ona.
- El volumen de dióxido de carbono en c.n. que se obtiene en la combustión de 0.125 L de pentan-2-ona.



TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

18

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18												
1 H 1,0	2 He 4,0	3 Li 7,0	4 Be 9,0	5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2	11 Na 23,0	12 Mg 24,3	13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,1	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9												
19 K 39,1	20 Ca 40,1	21 Sc 45,0	22 Ti 47,9	23 V 50,9	24 Cr 52,0	25 Mn 54,9	26 Fe 55,8	27 Co 58,9	28 Ni 58,7	29 Cu 63,5	30 Zn 65,4	31 Ga 69,7	32 Ge 72,6	33 As 74,9	34 Se 79,0	35 Br 79,9	36 Kr 83,8												
37 Rb 85,5	38 Sr 87,6	39 Y 88,9	40 Zr 91,2	41 Nb 92,9	42 Mo 95,9	43 Tc (96,9)	44 Ru 101,1	45 Rh 102,9	46 Pd 106,4	47 Ag 107,9	48 Cd 112,4	49 In 114,8	50 Sn 118,7	51 Sb 121,8	52 Te 127,6	53 I 126,9	54 Xe 131,3												
55 Cs 132,9	56 Ba 137,3	57 a 71 lantánidos	72 Hf 178,5	73 Ta 180,9	74 W 183,8	75 Re 186,2	76 Os 190,2	77 Ir 192,2	78 Pt 195,1	79 Au 197,0	80 Hg 200,6	81 Tl 204,4	82 Pb 207,2	83 Bi 209,0	84 Po (209,0)	85 At (210,0)	86 Rn (222)												
87 Fr (223,0)	88 Ra (226,0)	89 a 103 actínidos	104 Rf (263,1)	105 Db (268,1)	106 Sg (269,1)	107 Bh (270,1)	108 Hs (269,1)	109 Mt (277,2)	110 Ds (282,2)	111 Rg (286,2)	112 Cn (286,2)	113 Nh (286,2)	114 Fl (290,2)	115 Mc (290,2)	116 Lv (293,2)	117 Ts (294,2)	118 Og (294,2)												
57 La 138,9	58 Ce 140,1	59 Pr 140,9	60 Nd 144,2	61 Pm (144,9)	62 Sm 150,4	63 Eu 152,0	64 Gd 157,3	65 Tb 158,9	66 Dy 162,5	67 Ho 164,9	68 Er 167,3	69 Tm 168,9	70 Yb 173,1	71 Lu 175,0	103 Lr 266,1	102 No (259,1)	101 Md (258,1)	100 Fm (257,1)	99 Es (252,1)	98 Cf (251,1)	97 Bk (247,1)	96 Cm (247,1)	95 Am (243,1)	94 Pu (244,1)	93 Np (237,0)	92 U 238,0	91 Pa 231,0	90 Th 232,0	89 Ac (227,0)

número atómico — símbolo del elemento
masa atómica

20
Ca
40,1



APRENDIENDO FÍSICA
CON BERTO TOMÁS

