

Epreuve écrite

Examen de fin d'études secondaires 2007

Section: B et C

Branche: Chimie

Numéro d'ordre du candidat

(QC = question de cours ; AT = application et transfert ; EN = exercice numérique)

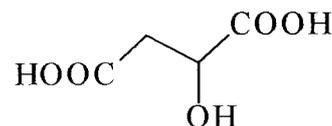
I. Acide tartrique et acide malique : acides présents dans le vin (13 pts.)

1) L'acide tartrique (Weinsäure) :

- a) Sachant que l'acide tartrique est un diacide carboxylique non ramifié présentant 2 groupements hydroxyle et ayant une masse molaire de 152 g/mol , trouver sa formule semi-développée. (AT : 1)
- b) L'acide tartrique est un diacide faible. Ecrire l'équation de la 1^{ère} dissociation acide et donner l'expression de la constante d'acidité K_{a1} correspondante. (AT : 2)
- c) K_{a1} vaut $9,20 \cdot 10^{-4}$. Déterminer le rapport [acide tartrique]/[hydrogénéotartrate] dans un vin présentant un $\text{pH} = 3,6$. (EN : 2)
- d) Un sel de l'acide tartrique, le tartrate mixte de sodium et de potassium (sel de Seignette) est un constituant important d'un réactif utilisé pour mettre en évidence les sucres réducteurs (sucres présentant la fonction aldéhyde). Quel est ce réactif ? Détailler le rôle de l'ion tartrate et écrire l'équation simplifiée correspondante. (QC : 2)

2) L'acide malique (Apfelsäure) :

L'acide malique présente la formule suivante :



- a) L'acide malique présente 2 énantiomères.
Donnez-en les formules spatiales et préciser la configuration en nomenclature CIP (AT : 2)
- b) Par chauffage prolongé l'acide malique subit une déshydratation intramoléculaire et se transforme en un diacide insaturé.
 - b₁ - Dresser l'équation chimique correspondante (formules semi-développées) et nommer l'acide formé. De quel type de réaction s'agit-il ? (AT : 2)
 - b₂ - L'acide formé présente-t-il des isomères de configuration? Si oui, lesquels ? (AT : 2)

II. Mécanismes réactionnels (11 pts.)

Ecrire les équations globales et détailler les mécanismes réactionnels pour les réactions du propan-2-ol avec :

- 1) le bromure de sodium (en présence de H_2SO_4) (QC : 6)
- 2) le chlorure de benzoyle (en présence de NaOH) (QC : 5)

Epreuve écrite

Examen de fin d'études secondaires 2007

Section: B et C

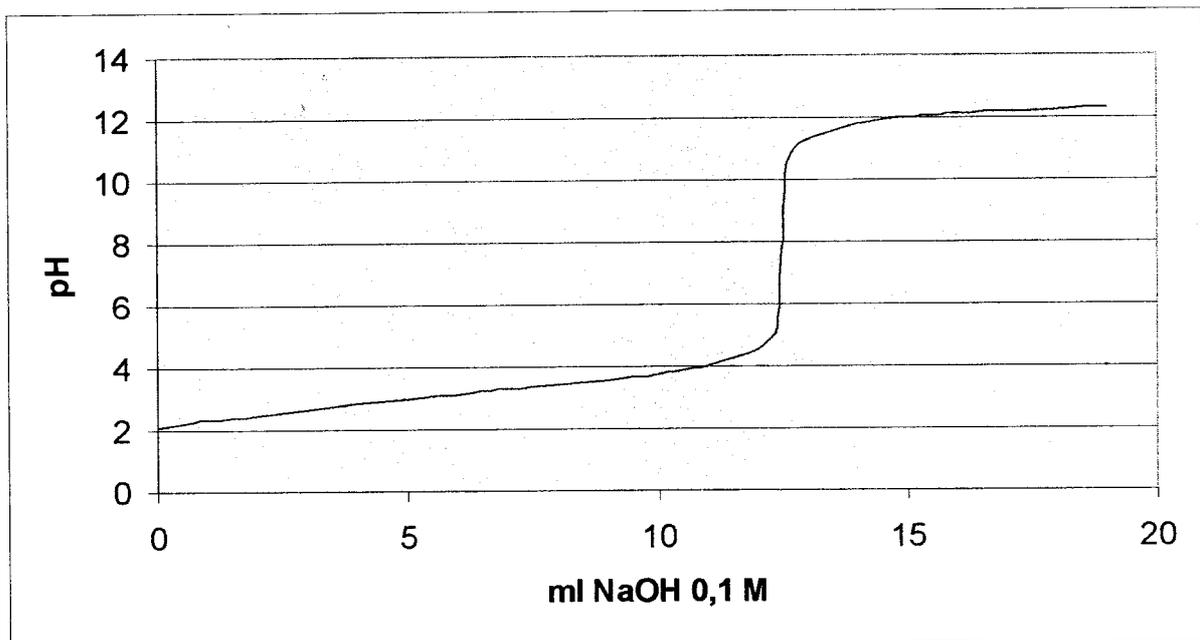
Branche: Chimie

Numéro d'ordre du candidat

III. Dosage d'une solution d'acide (14 pts.)

L'acide fluoroéthanoïque présente un $pK_a = 2,57$ tandis que l'acide iodoéthanoïque a un $pK_a = 3,16$.

- 1) Expliquer cette différence de pK_a . (AT : 2)
- 2) Une certaine masse de l'un de ces deux acides a été dissoute dans 200 ml d'eau (variation de volume négligeable). Afin d'identifier l'acide mis en solution et de connaître la masse, on dose 10 ml de la solution d'acide par une solution de NaOH 0,1 M. La courbe de titrage correspondante est représentée ci-dessous :



- a) Déterminer de façon précise le point d'équivalence sur la courbe (AT : 1)
- b) En quel détail cette courbe diffère-t-elle de la courbe de dosage d'un acide fort ? (AT : 1)
- c) Identifier l'acide en vous rapportant à la courbe et expliquer votre raisonnement (AT : 1)
- d) Ecrire l'équation de protolyse qui se déroule lors du dosage de la solution acide (AT : 1)
- e) Calculer la concentration c_0 de la solution acide et en déduire la masse introduite au départ (EN : 2)
- f) Calculer le pH du mélange au moment où l'on a ajouté 10 ml de NaOH (EN : 3)
- g) Calculer le volume de NaOH qui a été ajouté lorsque le pH vaut 12. (EN : 3)

Epreuve écrite

Examen de fin d'études secondaires 2007

Section: B et C

Branche: Chimie

Numéro d'ordre du candidat

IV. Les esters carboxyliques (11 pts.)

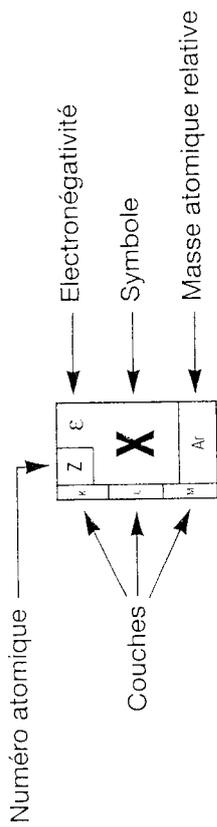
- 1) Un ester carboxylique saturé présente un % massique en oxygène de 36,4%.
 - a) Calculer sa masse molaire et donner sa formule brute (EN :2) *esters,*
 - b) Ecrire les formules semi-développées et donner les noms de tous les isomères de constitution ayant cette formule brute. (AT :4)
- 2) Propriétés et applications des esters carboxyliques en général (QC :2)
- 3) Préparation et application du polyéthylènetéréphtalate (QC :3)

V. Calcul de pH (11 pts.)

Calculer le pH des mélanges suivants :

- 1) 300 ml acide acétique à 10 % de masse ($\rho = 1,013 \text{ g/ml}$) + 5 g éthanoate de potassium (EN :3)
- 2) 8 ml hydrogénosulfure de sodium 0,3 mol/l + 15 ml hydrogénosulfure de sodium 0,1 mol/l (EN :2)
- 3) 20 ml éthanolate de magnésium à 0,2 mol/l + 50 ml d'acide chlorhydrique à 0,1 mol/l (EN :3)
- 4) 30 ml de bromure de zinc à 0,5 mol/l + 150 ml eau (EN :3)

DES ATOMES (4^e année)



Z	I																VIII _b										VII _b										VI _b										V _b										IV _b										III _b										II _b										K																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86		87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	119	120	121	122	123	124	125	126	127	128	129	130	131	132	133	134	135	136	137	138	139	140	141	142	143	144	145	146	147	148	149	150	151	152	153	154	155	156	157	158	159	160	161	162	163	164	165	166	167	168	169	170	171	172	173	174	175	176	177	178	179	180	181	182	183	184	185	186	187	188	189	190	191	192	193	194	195	196	197	198	199	200	201	202	203	204	205	206	207	208	209	210	211	212	213	214	215	216	217	218	219	220	221	222	223	224	225	226	227	228	229	230	231	232	233	234	235	236	237	238	239	240	241	242	243	244	245	246	247	248	249	250	251	252	253	254	255	256	257	258	259	260	261	262	263	264	265	266	267	268	269	270	271	272	273	274	275	276	277	278	279	280	281	282	283	284	285	286	287	288	289	290	291	292	293	294	295	296	297	298	299	300	301	302	303	304	305	306	307	308	309	310	311	312	313	314	315	316	317	318	319	320	321	322	323	324	325	326	327	328	329	330	331	332	333	334	335	336	337	338	339	340	341	342	343	344	345	346	347	348	349	350	351	352	353	354	355	356	357	358	359	360	361	362	363	364	365	366	367	368	369	370	371	372	373	374	375	376	377	378	379	380	381	382	383	384	385	386	387	388	389	390	391	392	393	394	395	396	397	398	399	400	401	402	403	404	405	406	407	408	409	410	411	412	413	414	415	416	417	418	419	420	421	422	423	424	425	426	427	428	429	430	431	432	433	434	435	436	437	438	439	440	441	442	443	444	445	446	447	448	449	450	451	452	453	454	455	456	457	458	459	460	461	462	463	464	465	466	467	468	469	470	471	472	473	474	475	476	477	478	479	480	481	482	483	484	485	486	487	488	489	490	491	492	493	494	495	496	497	498	499	500	501	502	503	504	505	506	507	508	509	510	511	512	513	514	515	516	517	518	519	520	521	522	523	524	525	526	527	528	529	530	531	532	533	534	535	536	537	538	539	540	541	542	543	544	545	546	547	548	549	550	551	552	553	554	555	556	557	558	559	560	561	562	563	564	565	566	567	568	569	570	571	572	573	574	575	576	577	578	579	580	581	582	583	584	585	586	587	588	589	590	591	592	593	594	595	596	597	598	599	600	601	602	603	604	605	606	607	608	609	610	611	612	613	614	615	616	617	618	619	620	621	622	623	624	625	626	627	628	629	630	631	632	633	634	635	636	637	638	639	640	641	642	643	644	645	646	647	648	649	650	651	652	653	654	655	656	657	658	659	660	661	662	663	664	665	666	667	668	669	670	671	672	673	674	675	676	677	678	679	680	681	682	683	684	685	686	687	688	689	690	691	692	693	694	695	696	697	698	699	700	701	702	703	704	705	706	707	708	709	710	711	712	713	714	715	716	717	718	719	720	721	722	723	724	725	726	727	728	729	730	731	732	733	734	735	736	737	738	739	740	741	742	743	744	745	746	747	748	749	750	751	752	753	754	755	756	757	758	759	760	761	762	763	764	765	766	767	768	769	770	771	772	773	774	775	776	777	778	779	780	781	782	783	784	785	786	787	788	789	790	791	792	793	794	795	796	797	798	799	800	801	802	803	804	805	806	807	808	809	810	811	812	813	814	815	816	817	818	819	820	821	822	823	824	825	826	827	828	829	830	831	832	833	834	835	836	837	838	839	840	841	842	843	844	845	846	847	848	849	850	851	852	853	854	855	856	857	858	859	860	861	862	863	864	865	866	867	868	869	870	871	872	873	874	875	876	877	878	879	880	881	882	883	884	885	886	887	888	889	890	891	892	893	894	895	896	897	898	899	900	901	902	903	904	905	906	907	908	909	910	911	912	913	914	915	916	917	918	919	920	921	922	923	924	925	926	927	928	929	930	931	932	933	934	935	936	937	938	939	940	941	942	943	944	945	946	947	948	949	950	951	952	953	954	955	956	957	958	959	960	961	962	963	964	965	966	967	968	969	970	971	972	973	974	975	976	977	978	979	980	981	982	983	984	985	986	987	988	989	990	991	992	993	994	995	996	997	998
1	H	2	He	3	Li	4	Be	5	B	6	C	7	N	8	O	9	F	10	Ne	11	Na	12	Mg	13	Al	14	Si	15	P	16	S	17	Cl	18	Ar	19	K	20	Ca	21	Sc	22	Ti	23	V	24	Cr	25	Mn	26	Fe	27	Co	28	Ni	29	Cu	30	Zn	31	Ga	32	Ge	33	As	34	Se	35	Br	36	Kr	37	Rb	38	Sr	39	Y	40	Zr	41	Nb	42	Mo	43	Tc	44	Ru	45	Rh	46	Pd	47	Ag	48	Cd	49	In	50	Sn	51	Sb	52	Te	53	I	54	Xe	55	Cs	56	Ba	57	La	58	Ce	59	Pr	60	Nd	61	Pm	62	Sm	63	Eu	64	Gd	65	Tb	66	Dy	67	Ho	68	Er	69	Tm	70	Yb	71	Lu	72	Hf	73	Ta	74	W	75	Re	76	Os	77	Ir	78	Pt	79	Au	80	Hg	81	Tl	82	Pb	83	Bi	84	Po	85	At	86	Rn	87	Fr	88	Ra	89	Ac	90	Th	91	Pa	92	U	93	Np	94	Pu	95	Am	96	Cm	97	Bk	98	Cf	99	Es	100	Fm	101	Md	102	No	103	Lr	104	Rf	105	Db	106	Sg	107	Bh	108	Hs	109	Mt	110	Ds	111	Rg	112	Cn	113	Nh	114	Fl	115	Mc	116	Lv	117	Ts	118	Og	119	Uue	120	Uub	121	Uuc	122	Uud	123	Uue	124	Uub	125	Uuc	126	Uud	127	Uue	128	Uub	129	Uuc	130	Uud	131	Uue	132	Uub	133	Uuc	134	Uud	135	Uue	136	Uub	137	Uuc	138	Uud	139	Uue	140	Uub	141	Uuc	142	Uud	143	Uue	144	Uub	145	Uuc	146	Uud	147	Uue	148	Uub	149	Uuc	150	Uud	151	Uue	152	Uub	153	Uuc	154	Uud	155	Uue	156	Uub	157	Uuc	158	Uud	159	Uue	160	Uub	161	Uuc	162	Uud	163	Uue	164	Uub	165	Uuc	166	Uud	167	Uue	168	Uub	169	Uuc	170	Uud	171	Uue	172	Uub	173	Uuc	174	Uud	175	Uue	176	Uub	177	Uuc	178	Uud	179	Uue	180	Uub	181	Uuc	182	Uud	183	Uue	184	Uub	185	Uuc	186	Uud	187	Uue	188	Uub	189	Uuc	190	Uud	191	Uue	192	Uub	193	Uuc	194	Uud	195	Uue	196	Uub	197	Uuc	198	Uud	199	Uue	200	Uub	201	Uuc	202	Uud	203	Uue	204	Uub	205	Uuc	206	Uud	207	Uue	208	Uub	209	Uuc	210	Uud	211	Uue	212	Uub	213	Uuc	214	Uud	215	Uue	216	Uub	217	Uuc	218	Uud	219	Uue	220	Uub	221	Uuc	222	Uud	223	Uue	224	Uub	225	Uuc	226	Uud	227	Uue	228	Uub	229	Uuc	230	Uud	231	Uue	232	Uub	233	Uuc	234	Uud	235	Uue	236	Uub	237	Uuc	238	Uud	239	Uue	240	Uub	241	Uuc	242	Uud	243	Uue	244	Uub	245	Uuc	246	Uud	247	Uue	248	Uub	249	Uuc	250	Uud	251	Uue	252	Uub	253	Uuc	254	Uud	255	Uue	256	Uub	257	Uuc	258	Uud	259	Uue	260	Uub	261	Uuc	262	Uud	263	Uue	264	Uub	265	Uuc	266	Uud	267	Uue	268	Uub	269	Uuc	270	Uud	271	Uue	272	Uub	273	Uuc	274	Uud	275	Uue	276	Uub	277	Uuc	278	Uud	279	Uue	280	Uub	281	Uuc	282	Uud	283	Uue	284	Uub	285	Uuc	286	Uud	287	Uue																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																										

Tableau des pKa
(abrégations : ac. = acide ; cat. = cation ; an. = anion)

acides forts (plus forts que H ₃ O ⁺) HI, HBr, HCl, HClO ₄ , HNO ₃ , H ₂ SO ₄		bases de force négligeable		
cat. hydronium	H ₃ O ⁺	H ₂ O	eau	-1,74
ac. chlorique	HClO ₃	ClO ₃ ⁻	an. chlorate	-1,00
ac. trichloroéthanique	CCl ₃ COOH	CCl ₃ COO ⁻	an. trichloroéthanate	0,70
ac. iodique	HIO ₃	IO ₃ ⁻	an. iodate	0,80
cat. hexaqua thallium III	[Tl(H ₂ O) ₆] ³⁺	[Tl(OH)(H ₂ O) ₅] ²⁺	cat. pentaqua hydroxo thallium III	1,14
ac. oxalique	HOOC ₂ COOH	HOOC ₂ COO ⁻	an. hydrogénéooxalate	1,23
ac. dichloroéthanique	CHCl ₂ COOH	CHCl ₂ COO ⁻	an. dichloroéthanate	1,26
ac. sulfureux	H ₂ SO ₃	HSO ₃ ⁻	an. hydrogénosulfite	1,80
an. hydrogénosulfate	HSO ₄ ⁻	SO ₄ ²⁻	an. sulfate	1,92
ac. chloreux	HClO ₂	ClO ₂ ⁻	an. chlorite	2,00
ac. phosphorique	H ₃ PO ₄	H ₂ PO ₄ ⁻	an. dihydrogénophosphate	2,12
ac. fluoroéthanique	CH ₂ FCOOH	CH ₂ FCOO ⁻	an. fluoroéthanate	2,57
cat. hexaqua gallium III	[Ga(H ₂ O) ₆] ³⁺	[Ga(OH)(H ₂ O) ₅] ²⁺	cat. pentaqua hydroxo gallium III	2,62
cat. hexaqua fer III	[Fe(H ₂ O) ₆] ³⁺	[Fe(OH)(H ₂ O) ₅] ²⁺	cat. pentaqua hydroxo fer III	2,83
ac. chloroéthanique	CH ₂ ClCOOH	CH ₂ ClCOO ⁻	an. chloroéthanate	2,86
ac. bromoéthanique	CH ₂ BrCOOH	CH ₂ BrCOO ⁻	an. bromoéthanate	2,90
cat. hexaqua vanadium III	[V(H ₂ O) ₆] ³⁺	[V(OH)(H ₂ O) ₅] ²⁺	cat. pentaqua hydroxo vanadium III	2,92
ac. nitreux	HNO ₂	NO ₂ ⁻	an. nitrite	3,14
ac. iodoéthanique	CH ₂ I ₂ COOH	CH ₂ I ₂ COO ⁻	an. iodoéthanate	3,16
ac. fluorhydrique	HF	F ⁻	an. fluorure	3,17
ac. acétylsalicylique	C ₈ H ₇ O ₂ COOH	C ₈ H ₇ O ₂ COO ⁻	an. acétylsalicylate	3,48
ac. cyanique	HOCN	OCN ⁻	an. cyanate	3,66
ac. méthanoïque	HCOOH	HCOO ⁻	an. méthanoate	3,75
ac. lactique	CH ₃ CHOHCOOH	CH ₃ CHOHCOO ⁻	an. lactate	3,87
ac. ascorbique	C ₆ H ₈ O ₆	C ₆ H ₇ O ₆ ⁻	an. ascorbate	4,17
ac. benzoïque	C ₆ H ₅ COOH	C ₆ H ₅ COO ⁻	an. benzoate	4,19
cat. anilinium	C ₆ H ₅ NH ₃ ⁺	C ₆ H ₅ NH ₂	aniline	4,62

ac. éthanoïque	CH ₃ COOH	CH ₃ COO ⁻	an. éthanoate	4,75
ac. propanoïque	CH ₃ CH ₂ COOH	CH ₃ CH ₂ COO ⁻	an. propanoate	4,87
cat. hexaqua aluminium	[Al(H ₂ O) ₆] ³⁺	[Al(OH)(H ₂ O) ₅] ²⁺	cat. pentaqua hydroxo aluminium	4,95
cat. pyridinium	C ₅ H ₅ NH ⁺	C ₅ H ₅ N	pyridine	5,25
cat. hydroxylammonium	NH ₃ OH ⁺	NH ₂ OH	hydroxylamine	6,00
dioxyde de carbone (aq)	CO ₂ + H ₂ O	HCO ₃ ⁻	an. hydrogénocarbonate	6,12
ac. sulfhydrique	H ₂ S	HS ⁻	an. hydrogénosulfure	7,04
an. hydrogénosulfite	HSO ₃ ⁻	SO ₃ ²⁻	an. sulfite	7,20
an. dihydrogénophosphate	H ₂ PO ₄ ⁻	HPO ₄ ²⁻	an. hydrogénophosphate	7,21
ac. hypochloreux	HClO	ClO ⁻	an. hypochlorite	7,55
cat. hexaqua cadmium	[Cd(H ₂ O) ₆] ²⁺	[Cd(OH)(H ₂ O) ₅] ⁺	cat. pentaqua hydroxo cadmium	8,50
cat. hexaqua zinc	[Zn(H ₂ O) ₆] ²⁺	[Zn(OH)(H ₂ O) ₅] ⁺	cat. pentaqua hydroxo zinc	8,96
cat. ammonium	NH ₄ ⁺	NH ₃	ammoniac	9,20
ac. borique	H ₃ BO ₃	H ₂ BO ₃ ⁻	an. borate	9,23
ac. hypobromeux	HBrO	BrO ⁻	an. hypobromite	9,24
ac. cyanhydrique	HCN	CN ⁻	an. cyanure	9,31
cat. triméthylammonium	(CH ₃) ₃ NH ⁺	(CH ₃) ₃ N	triméthylamine	9,87
phénol	C ₆ H ₅ OH	C ₆ H ₅ O ⁻	an. phénolate	9,89
an. hydrogénocarbonate	HCO ₃ ⁻	CO ₃ ²⁻	an. carbonate	10,25
ac. hypoiodeux	HIO	IO ⁻	an. hypoiodite	10,64
cat. méthylammonium	CH ₃ NH ₃ ⁺	CH ₃ NH ₂	méthylamine	10,70
cat. éthylammonium	CH ₃ CH ₂ NH ₃ ⁺	CH ₃ CH ₂ NH ₂	éthylamine	10,75
cat. triéthylammonium	(C ₂ H ₅) ₃ NH ⁺	(C ₂ H ₅) ₃ N	triéthylamine	10,81
cat. diméthylammonium	(CH ₃) ₂ NH ₂ ⁺	(CH ₃) ₂ NH	diméthylamine	10,87
cat. diéthylammonium	(C ₂ H ₅) ₂ NH ₂ ⁺	(C ₂ H ₅) ₂ NH	diéthylamine	11,10
an. hydrogénophosphate	HPO ₄ ²⁻	PO ₄ ³⁻	an. phosphate	12,32
an. hydrogénosulfure	HS ⁻	S ²⁻	an. sulfure	12,90
eau	H ₂ O	OH ⁻	anion hydroxyde	15,74

acides de force négligeable

bases fortes
(plus fortes que OH⁻)
O²⁻, NH₂⁻, anion alcoolate RO⁻)