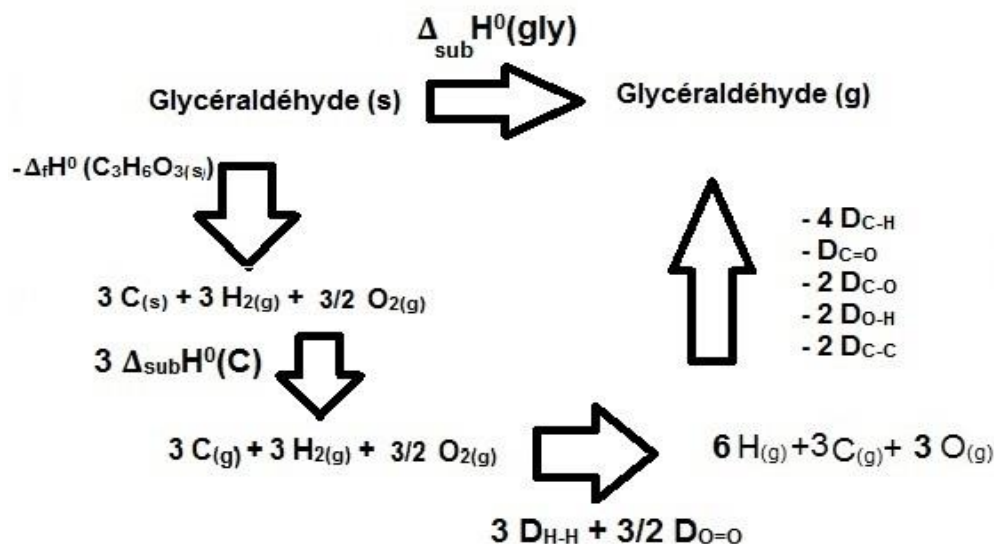


Chimie générale

1/	B	2/	A	3/	A	4/	ACE	5/	C	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/											

QCM 1 : B

A) Faux



B) Vrai

$$\begin{aligned}
 \Delta_{\text{sub}} H^0(\text{gly}) &= -\Delta_f H^0(\text{gly}) + 3 \Delta_f H^0(\text{C}) + 3 D_{\text{H-H}} + 3/2 D_{\text{O=O}} - 4 D_{\text{C-H}} - D_{\text{C=O}} - 2 D_{\text{C-O}} - 2 D_{\text{O-H}} - 2 D_{\text{C-C}} \\
 &= 850 + 3 \times 717 + 3 \times 435 + 3/2 \times 502 - 4 \times 414 - 730 - 2 \times 351 - 2 \times 464 - 2 \times 347 \\
 &= 349 \text{ kJ.mol}^{-1}
 \end{aligned}$$

C) Faux

D) Faux

E) Faux

QCM 2 : A

A) Vrai. $\Delta_f H^0 < 0$, la réaction est donc exothermique, l'augmentation de la température déplace l'équilibre dans le sens indirect

B) Faux. L'ajout de composé liquide pur ne modifie pas l'équilibre de la réaction.

C) Faux. La réaction ne comprend aucun composé gazeux. La variation de pression n'aura donc pas de conséquence sur l'équilibre.

D) Faux. Cf réponse A

E) Faux

QCM 3 : A

A) Vrai.

B) Faux certains sont de type AXE2

C) Faux certains sont de type AX3

D) Faux ça n'existe pas ^^

E) Faux

QCM 4 : ACE

- A) Vrai. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1 \rightarrow 2$ OA p = $2 \times 2 + 1$ OA d = $1 \times 2 + 4 = 6$
B) Faux $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ **$14s^1 3d^5$** valence de 6
C) Vrai
D) Faux 1 seul électron défini par ses 4 nombres quantiques !
E) Vrai notion que le professeur passe souvent sous silence mais j'avais plus d'idée et je voulais changer l'item e :p

QCM 5 : C

- A) Faux
B) Faux
C) Vrai on a un acide fort \rightarrow fixe le pH $\text{pH} = -\log(10^{-2}) = 2$
D) Faux
E) Faux