

1/	BCD	2/	BC	3/	ABC	4/	D	5/	AB
6/	A	7/	BC	8/	E	9/	BC	10/	D

QCM 1 : BCD

- A) Faux, la composition ne varie pas d'où la notion d'équilibre
- B) Vrai
- C) Vrai, ce sont les réactions limitées qui atteignent l'état d'équilibre
- D) Vrai
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 2 : BC

- A) Faux, C'est pas une somme mais un produit
- B) Vrai, positif pour les produits et négatif pour les réactifs
- C) Vrai
- D) Faux, K dépend que de T
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 3 : ABC

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Vrai
- D) Faux, $K=1$ et $\Delta G=0$ (normal parce que $\Delta G=0$ c'est une réaction à l'équilibre #lathermoçasert)
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 4 : D

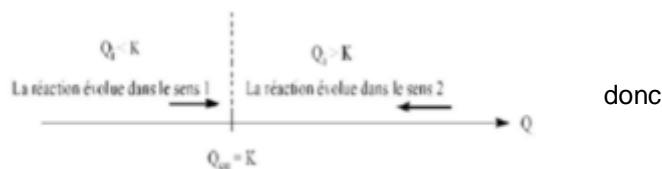
- A) Faux, c'est comme en thermo c'est en bar
- B) Faux, l'activité n'est pas nulle mais égale à 1
- C) Faux, idem
- D) Vrai
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 5 : AB

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Faux, c'est dans le sens direct
- D) Faux, c'est dans le sens indirect
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 6 : A

- A) Vrai
- B) Faux, faut des gaz
- C) Faux, augmenter la pression = diminuer le volume on diminue le nombre de moles de gaz
- D) Faux, pression ça va avec gaz et pas avec liquide
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses



QCM 7 : BC

- A) Faux, c'est la loi de Van't Hoff
- B) Vrai
- C) Vrai
- D) Faux, non toujours pas, c'est que pour les gaz !
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 8 : E

- A) Faux
- B) Faux
- C) Faux

D) Faux

Produits / Réactifs donc $\frac{C_6H_5COOH \times HO^-}{C_6H_5COO^- \times H_2O}$ (et pas de + comme dans les items)

Si vous avez le coefficient stoechiométrique en plus, faut pas oublier de le mettre en puissance

Je rappelle Q c'est le produit des activités affectées des coeff stoech et comme c'est négatif pour les réactifs, on les met au dénominateur (rappel du lycée)

Si vous n'avez pas compris, n'hésitez pas à me demander sur le forum

E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 9 : BC

A) Faux, ce sont des produits et pas des sommes (j'espère que ça rentre)

B) Vrai, $6 \times 8 / 4 \times 3 = 2 \times 2 = 4$

C) Vrai Donc maintenant on analyse. On a $Q < K$ donc ça va dans le sens direct

D) Faux

E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 10 : D

A) Faux, on a pas de gaz donc osef

B) Faux, On augmente la température, donc on veut que la réaction en absorbe, et sachant qu'elle en libère, ça veut dire qu'on doit aller dans l'autre sens

C) Faux, c'est pas un gaz donc osef (bon là si vous avez pas compris)

D) Vrai

E) Les propositions A, B, C et D sont fausses