



1/	ACD	2/	BD	3/	E	4/	AC	5/	C
6/	ABD	7/	AD						

QCM 1 : ACD

- A) Vrai
- B) Faux : $E = h \cdot \nu$
- C) Vrai
- D) Vrai
- E) Faux

QCM 2 : BD

- A) Faux : $[\text{Ar}] 3d^3 4s^2$
- B) Vrai
- C) Faux : c'est un alcalin
- D) Vrai
- E) Faux

QCM 3 : E

- A) Faux : il en possède 2
- B) Faux : il en possède 5
- C) Faux : pour 2s, c'est $l = 0$
- D) Faux : c'est la règle de Pauli
- E) Vrai

QCM 4 : AC

- A) Vrai
- B) Faux : géométrie coudée
- C) Vrai
- D) Faux : AX5
- E) Faux

QCM 5 : C

- A) Faux : ni matière ni énergie
- B) Faux : ne dépend pas justement
- C) Vrai
- D) Faux : intensive du coup
- E) Faux

QCM 6 : ABD

- A) Vrai : $\Delta_r H^\circ = -120 - (-110) = -10$ donc réaction exothermique
- B) Vrai : $\Delta_r S^\circ = 220 - 200 - 130 = -110 \text{ J} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$
- C) Faux : voir B
- D) Vrai
- E) Faux

QCM 7 : AD

- A) Vrai
- B) Faux : c'est ΔH qui permet de déterminer cela or l'information ne nous ait pas donnée sur un diagramme de phase !
- C) Faux : la sublimation concerne le passage de l'état solide à l'état gazeux
- D) Vrai
- E) Faux