

7 La proposition A n'est pas une bonne réponse car un intermédiaire réactionnel peut être formé au cours de n'importe quelle étape du mécanisme réactionnel, sauf la dernière, puisqu'il doit être consommé au cours d'une étape ultérieure.

La proposition B n'est pas une bonne réponse car c'est un catalyseur qui est consommé puis régénéré au cours du mécanisme réactionnel.

La proposition C est une bonne réponse.

8 La proposition A est une bonne réponse.

La proposition B n'est pas une bonne réponse car un site accepteur de doublet d'électrons est un site de faible densité électronique. Or un site portant une charge partielle négative est un site de forte densité électronique.

La proposition C n'est pas une bonne réponse car un site accepteur de doublet d'électrons est un site de faible densité électronique. Or une double liaison est un site de forte densité électronique.

9 La proposition A est une bonne réponse.

La proposition B n'est pas une bonne réponse car une flèche courbe part d'un site donneur de doublet d'électrons. Or un élément porteur d'une lacune électronique est un site accepteur de doublet d'électrons.

La proposition C est une bonne réponse.

10 La proposition A est une bonne réponse.

La proposition B est une bonne réponse.

La proposition C n'est pas une bonne réponse car, en augmentant le volume du milieu réactionnel, on diminue la concentration des réactifs. Or, pour augmenter la fréquence des chocs efficaces, il faut augmenter la concentration des réactifs.