

**Interrogation de cours n°20****DIELS-ALDER ET DIAGRAMMES BINAIRES** / 1 pt(s)

1. Sous quel contrôle est le plus souvent la réaction de DIELS-ALDER ?

 / 1 pt(s)

2. Énoncer la règle d'ALDER.

 / 1 pt(s)

3. Quel est le lien entre les coefficients des atomes dans les OM et le recouvrement lors d'une réaction ?

 / 2 pt(s)

4. Décrire la stéréospécificité de la réaction de DIELS-ALDER.

 / 1 pt(s)

5. Énoncer la règle de l'endo.

 / 2 pt(s)

6. Définir une courbe d'analyse thermique (avec schéma).

/ 1 pt(s)

7. Définir un mélange binaire.

/ 2 pt(s)

8. Que dire du changement d'état d'un corps pur? Comment cela se traduit-il sur une courbe d'analyse thermique?

/ 1 pt(s)

9. Définir un mélange idéal.

/ 2 pt(s)

10. Définir les fractions molaire et massique des constituants d'un mélange binaire. Que dire de leur somme?

/ 2 pt(s)

11. Que dire du changement d'état d'un mélange binaire? Comment cela se traduit-il sur une courbe d'analyse thermique?

/ 1 pt(s)

12. Expliquer pourquoi la pente de la portion de courbe correspondant à un changement d'état d'un mélange binaire est plus faible que celle de son échauffement.

/ 3 pt(s)

13. Représenter l'allure du diagramme binaire liquide-vapeur pour un mélange idéal (avec légende, nom des courbes et points particuliers).

Total = 20 points.