

1 La proposition A est une bonne réponse.

La proposition B n'est pas une bonne réponse car, dans la représentation topologique d'une molécule, les atomes d'hydrogène liés à un atome de carbone n'apparaissent pas. La proposition C n'est pas une bonne réponse car, dans la représentation topologique d'une molécule, les atomes d'hydrogène liés à un atome de carbone n'apparaissent pas.

2 La proposition A est une bonne réponse.

La proposition B est une bonne réponse.

La proposition C n'est pas une bonne réponse car des molécules isomères comptent le même nombre d'atomes de chaque élément chimique : le nombre d'atomes d'hydrogène de ce « diol » est de 10 alors que l'éthanoate d'éthyle initial n'en compte que 8.

3 La proposition A est une bonne réponse.

La proposition B n'est pas une bonne réponse car la formule d'un polymère fait apparaître « n fois » celle du monomère correspondant, or il n'y a pas ici d'atome d'hydrogène dans le monomère proposé.

La proposition C n'est pas une bonne réponse car la formule d'un polymère fait apparaître « n fois » celle du monomère correspondant, or il n'y a pas ici d'atome d'hydrogène dans le monomère proposé.