

Question **20**

Non répondue

Noté sur 1,00

L'enthalpie de combustion du méthanol est égale à -711 kJ/mol. Quelle masse de méthanol doit-on brûler dans l'oxygène pour libérer une énergie de 71,1 kJ ?

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ aucune des valeurs proposées
- ☐ 71,5 g
- ☐ 3,2 g
- ☐ 715 g
- ☐ 32 g

Votre réponse est incorrecte.

La réponse correcte est : **3,2 g**

Question **21**

Non répondue

Noté sur 1,00

Etablir la bonne série de relations de cause à effet concernant le phosphore :

Causes	Effets
1. Le phosphore est oxophile 2. Les composés du phosphore les plus stables sont ceux où P a le degré d'oxydation le plus faible 3. le phosphore peut établir des doubles liaisons avec le carbone	x. Les sels de phosphonium formés par réaction entre la triphénylphosphine et un halogénure d'alkyle primaire sont déprotonables en milieu fortement basique, contrairement aux sels d'ammonium formés par réaction entre la triméthylamine et un halogénure d'alkyle primaire  y. La réaction de Wittig est stéréosélective  z. Les phosphines sont instables

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ 1x, 2y, 3z
- ☐ 1x, 2z, 3y
- ☐ 1y, 2z, 3x
- ☐ 1y, 2x, 3z
- ☐ 1z, 2x, 3y

Votre réponse est incorrecte.

La réponse correcte est : **1y, 2z, 3x**