

- ① Kreuze an: Wobei handelt es sich um eine chemische Reaktion? / 2
- A) Eis schmilzt  C) Zucker wird in Wasser gelöst  
 B) Ein Kuchen wird im Ofen gebacken  D) Mehl, Milch und Eier werden zu einem Teig vermischt

- ② **Kreuze an** welche Aussage(n) über die Aktivierungsenergie richtig sind. / 2
- Die Aktivierungsenergie muss zum Start einer chemischen Reaktion aufgebracht werden.  
 Wenn die chemische Reaktion startet, wird sehr viel Aktivierungsenergie frei.  
 Aktivierungsenergie kann durch Erhitzen mit einem Streichholz aufgebracht werden.

- ③ Die Aussage in der Sprechblase ist falsch. / 6  
Korrigiere sie, indem du den Lückentext **ergänzt**.

Das Verbrennen einer Kerze ist eine

Reaktion, da die Kerze nur

einmal  werden muss. Von

da an brennt die Kerze

weiter.

Das Verbrennen einer Kerze ist eine endotherme Reaktion, da sie angezündet werden muss und die Flamme dauerhaft brennt.

- ④ Eisen und Schwefel werden erhitzt. Nach kurzer Zeit glüht das Gemisch. Dabei entsteht ein grauer Stoff, der Eisensulfid heißt. / 7

**Ergänze** das Reaktionsschema unten mit den Begriffen *Eisensulfid, Eisen, Schwefel*

+  ->

Punkte:

/ 17

Note

Unterschrift