



ΕΝΩΣΗ ΕΛΛΗΝΩΝ ΧΗΜΙΚΩΝ

28^{ος}
ΠΑΝΕΛΛΗΝΙΟΣ ΜΑΘΗΤΙΚΟΣ
ΔΙΑΓΩΝΙΣΜΟΣ ΧΗΜΕΙΑΣ
Β' ΛΥΚΕΙΟΥ

Σάββατο, 22 Μαρτίου 2014

ΔΙΕΥΚΡΙΝΙΣΕΙΣ ΕΠΙ ΤΩΝ ΘΕΜΑΤΩΝ

1. Στο ερώτημα **15** θεωρείστε ότι όταν η θερμοκρασία αυξάνεται κατά 10° C η ταχύτητα της αντίδρασης διπλασιάζεται.
2. Στο ερώτημα **29** οι χημικές εξισώσεις των αντιδράσεων έχουν ως εξής:
$$\text{S(s)} + \frac{3}{2} \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{SO}_3(\text{g}) \quad \Delta H = -395 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$$
$$\text{SO}_2(\text{g}) + \frac{1}{2} \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{SO}_3(\text{g}) \quad \Delta H = -98 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$$
3. Στο ερώτημα 39 : στη χημική εξίσωση της αντίδρασης το τελευταίο προϊόν είναι 3 H₂O

Η Επιστημονική Επιτροπή