



Τάξη	A' Λυκείου	Ονοματεπώνυμο	
Μάθημα	Χημεία		
Γνωστικό αντικείμενο	Καταστατική Εξίσωση Αερίων		
Διδακτική ενότητα	Στοιχειομετρία	Τμήμα	
Απαιτούμενος χρόνος	1 διδακτική ώρα	Ημερομηνία	

Ερωτήσεις

Αφού εκτελέσετε τις δραστηριότητες του φύλλου εργασίας επιλέξτε τη σωστή απάντηση αιτιολογώντας την απάντησή σας ή συμπληρώστε την απάντηση στις παρακάτω ερωτήσεις.

Ερωτήσεις

Ερώτηση	Απάντηση
1. Σε δοχείο όγκου V εισάγεται ορισμένη ποσότητα O_2 . Η θερμοκρασία τίθεται ίση με T και ασκείται πίεση P (atm). Αν τριπλασιάσετε την ποσότητα του αερίου διατηρώντας σταθερή τη θερμοκρασία και τον όγκο του δοχείου, τότε η πίεση ...	Διατηρείται σταθερή
	Τριπλασιάζεται
	Υποτριπλασιάζεται
	Υποτετραπλασιάζεται
Αιτιολόγηση	
2. Σε δοχείο όγκου V εισάγεται ορισμένη ποσότητα H_2 . Η θερμοκρασία τίθεται ίση με T (K), οπότε ασκείται πίεση P (atm). Αν τριπλασιάσετε την ποσότητα του αερίου διατηρώντας σταθερή τη θερμοκρασία και διπλασιάζοντας τον όγκο του δοχείου, τότε η πίεση ...	Διατηρείται σταθερή
	Γίνεται $2P/3$
	Τριπλασιάζεται
	Γίνεται $3P/2$
Αιτιολόγηση	

3. Να υπολογίσετε την πίεση που ασκεί 1.5 mol O_2 στους 127 °C, αν διοχετευθεί σε δοχείο όγκου 2 L. Δίνεται $R = 0,082 \text{ atm L/mol K}$.

Υπολογισμός

4. Να περιγράψετε τη διαδικασία που θα ακολουθούσατε προκειμένου να εξετάσετε τη σχέση όγκου, θερμοκρασίας, πίεσης και ποσότητας ιδανικού αερίου.

Περιγραφή