

Γεια σας, παιδιά!



2^ο μάθημα Χημείας

Άσκηση 1^η

Να χαρακτηρίσετε τις παρακάτω προτάσεις ως σωστές Σ ή ως λαθεμένες Λ

- 1) Το mole είναι ποσότητα ύλης Σ Λ
- 2) Ο αριθμός του Avogadro είναι $N_A = 6,023 \cdot 10^{20}$ Σ Λ
- 3) Ίσοι όγκοι αερίων μετρημένοι στις ίδιες συνθήκες πίεσης και θερμοκρασίας περιέχουν διαφορετικό αριθμό μορίων Σ Λ
- 4) Δύο δοχεία με ίδιο αριθμό μορίων έχουν πάντα και ίδιο όγκο Σ Λ
- 5) Κανονικές συνθήκες πίεσης και θερμοκρασίας σημαίνει πίεση $P=1\text{atm}$ και $\Theta=0^\circ\text{C}$ Σ Λ
- 6) Ο γραμμομοριακός όγκος συμβολίζεται με V_m Σ Λ
- 7) Ο γραμμομοριακός όγκος έχει την ίδια τιμή για όλα τα ζεύγη πίεσης-θερμοκρασίας Σ Λ
- 8) Ο V_m αφορά 1 mole οποιουδήποτε αερίου σε ορισμένες συνθήκες πίεσης – θερμοκρασίας Σ Λ
- 9) Ο γραμμομοριακός όγκος σε STP είναι $V_m=22,4\text{ lt}$ Σ Λ

Άσκηση 2^η

Να λύσετε τις παρακάτω ασκήσεις:

Α) Έχουμε 5 mole O_2 , να βρείτε α) πόσα μόρια υπάρχουν και β) πόσο όγκο καταλαμβάνουν σε STP.

Β) Έχουμε 10 mole NH_3 , να βρείτε α) πόσα μόρια υπάρχουν και β) πόσο όγκο καταλαμβάνουν σε STP.

Να είστε καλά και να προσέχετε!