

Βασικά Στοιχεία Στοιχειομετρίας

Διαθέτουμε 68gr αέριας αμμωνίας.

- i) Να βρεθεί ο αριθμός των mol της και ο όγκος που καταλαμβάνει σε S.T.P συνθήκες.
- ii) Πόσα μόρια αμμωνίας και πόσα άτομα υδρογόνου περιέχονται στην παραπάνω ποσότητα αμμωνίας;
- iii) Ποια είναι η πυκνότητά της σε S.T.P συνθήκες;
- iv) Πόσα γραμμάρια νιτρικού οξέος περιέχουν τον ίδιο αριθμό ατόμων υδρογόνου με την παραπάνω ποσότητα αμμωνίας;

Δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες N:14, H:1 και O:16