

## Ασκήσεις στις μετατροπές γραμμαρίων, λίτρων, μορίων & mol (§4.1)

1. Τα 40 γραμμάρια υδροφθόριου:
  - a. Πόσα mol είναι;
  - b. Πόσα λίτρα καταλαμβάνουν σε ΚΣ;
  - c. Μόσα μόρια της ουσίας περιέχουν;

(2 mol, 44.8L, 2·N<sub>A</sub>)
2. Τα 3 mol μονοξειδίου του άνθρακα:
  - a. Πόσα γραμμάρια ζυγίζουν;
  - b. Πόσα λίτρα καταλαμβάνουν σε ΚΣ;
  - c. Μόσα μόρια της ουσίας περιέχουν;

(84g, 67.2L, 3·N<sub>A</sub>)
3. Τα 89,6 λίτρα υδροχλωρίου σε ΚΣ :
  - a. Πόσα mol είναι;
  - b. Πόσα γραμμάρια ζυγίζουν;
  - c. Μόσα μόρια υδροχλωρίου περιέχουν;

(4 mol, 146g, 4·N<sub>A</sub>)
4. Αν πάρουμε **2 mol αμμωνίας**:
  - a. πόσα γραμμάρια ζυγίζουν αυτά τα 2 mol;
  - b. πόσο όγκο καταλαμβάνουν σε λίτρα όταν έχουμε ΚΣ;
  - c. πόσα μόρια περιέχονται σε αυτά τα 2 mol;

(34g, 44.8L, 2·N<sub>A</sub>)
5. Αν πάρουμε **2 mol διοξειδίου του άνθρακα**:
  - a. πόσα γραμμάρια ζυγίζουν αυτά τα 2 mol;
  - b. πόσο όγκο καταλαμβάνουν σε λίτρα όταν έχουμε ΚΣ;
  - c. πόσα μόρια περιέχονται σε αυτά τα 2 mol;

(88g, 44.8L, 2·N<sub>A</sub>)
6. Αν πάρουμε **34 γραμμάρια αμμωνίας**:
  - a. πόσα mol αμμωνίας είναι αυτά τα 34 γραμμάρια;
  - b. πόσο όγκο καταλαμβάνουν σε λίτρα (όταν έχουμε ΚΣ);
  - c. πόσα μόρια περιέχονται σε αυτά τα 34 γραμμάρια αμμωνίας;

(2 mol, 44.8L, 2·N<sub>A</sub>)
7. Αν πάρουμε **34 γραμμάρια υδρόθειου**:
  - a. πόσα mol υδρόθειου είναι αυτά τα 34 γραμμάρια;
  - b. πόσο όγκο καταλαμβάνουν σε λίτρα (όταν έχουμε ΚΣ);
  - c. πόσα μόρια περιέχονται σε αυτά τα 34 γραμμάρια υδρόθειου;

(1 mol, 22.4L, N<sub>A</sub>)