

ΒΑΣΙΚΕΣ ΕΝΝΟΙΕΣ ΓΙΑ ΤΟΥΣ ΧΗΜΙΚΟΥΣ ΥΠΟΛΟΓΙΣΜΟΥΣ**ΑΣΚΗΣΕΙΣ**

1. Να βρείτε τις σχετικές μοριακές μάζες των παρακάτω στοιχείων και χημικών ενώσεων:

- α) F_2
- β) HNO_3
- γ) $Al(OH)_3$
- δ) $Mg_3(PO_4)_3$

Δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες Ar: H=1, N=14, O=16, F=19, Mg=24, Al=27, P=31.

2. Ποσότητα οξυγόνου (O_2) ζυγίζει 16g.

- α) Πόσα mol είναι η ποσότητα αυτή;
- β) Πόσα μόρια O_2 περιέχονται στην ποσότητα αυτή;
- γ) Πόσο όγκο καταλαμβάνει η ποσότητα αυτή σε STP συνθήκες;

Δίνεται η σχετική ατομική μάζα Ar: O=16

3. Ποσότητα αμμωνίας (NH_3) καταλαμβάνει όγκο 67,2L σε STP συνθήκες.

- α) Πόσα mol είναι η ποσότητα αυτή;
- β) Πόσα μόρια NH_3 περιέχονται στην ποσότητα αυτή;
- γ) Πόση είναι η μάζα της συγκεκριμένης ποσότητας;

Δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες Ar: H=1, N=14

4. Να βρεθεί η πυκνότητα του αζώτου (N_2) σε πρότυπες συνθήκες.

Δίνεται η σχετική ατομική μάζα Ar: N=14