

---

Όνοματεπώνυμο: .....

Μάθημα: .....

Υλη: .....

Επιμέλεια διαγωνίσματος: .....

Αξιολόγηση : .....

Καινοτόμος Μάθηση

1) Να βάλετε σε κύκλο τις σωστές απαντήσεις:

Ένα mol  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$  περιέχει:

40 g Ca, 8NΑ άτομα O, 2 mol ατόμων P, NΑ μόρια.

Δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες: Ca=40 .

2) Συμπληρώστε τις προτάσεις που ακολουθούν:

α) Η σχετική ατομική μάζα στοιχείου που είναι 2 φορές βαρύτερο από το Na (Ar Na=23) είναι ίση με .....

β) 2 mol  $\text{NH}_3$  περιέχουν ..... άτομα H.

3) Είναι σωστές (Σ) ή λανθασμένες (Λ) οι παρακάτω προτάσεις;

α) Η μάζα του ατόμου του Na (Ar Na=23) είναι 23 φορές μεγαλύτερη από τη μάζα του ατόμου του  $^{12}\text{C}$ .

β) 3 mol  $\text{NH}_3$  περιέχουν 9 g υδρογόνου

γ) 1 mol αερίου HCl καταλαμβάνει σε stp ίδιο όγκο με 1 mol αερίου  $\text{Cl}_2$ .

Δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες: H=1 .

4) Να βρεθεί πόση είναι η μάζα των 89,6 L αερίου  $\text{H}_2\text{S}$  (stp).

Δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες: H=1, S=32 .

5) Τίνος δοχείου το περιεχόμενο ζυγίζει περισσότερο;

A δοχείο: 0,5 mol  $\text{CO}_2$  B δοχείο: 44,8 L αέριας αμμωνίας  $\text{NH}_3$  σε stp.

Δίνονται τα ατομικά βάρη: H=1, O=16, C=12, N=14

(Να γίνει αιτιολόγηση της απάντησης)

6) Να συνδέσετε τις ποσότητες της στήλης A με τις αντίστοιχες της στήλης B.

A

3 μόρια  $\text{H}_2\text{SO}_4$  \*

3 mol  $\text{HNO}_3$  \*

17 g  $\text{NH}_3$  \*

22,4 L  $\text{NH}_3$  (stp) \*

B

\* 3 άτομα υδρογόνου

\* 3NΑ άτομα υδρογόνου

\* 6 άτομα υδρογόνου

\* 6 NΑ άτομα υδρογόνου

\* NΑ άτομα αζώτου

Δίνονται τα ατομικά βάρη: H=1, N=14

7.)

Να συμπληρωθούν οι χημικές εξισώσεις:

