**3η ΕΡΓΑΣΙΑ ΣΤΟ 4 ΚΕΦΑΛΑΙΟ**

1. Να χαρακτηρίσετε τις επόμενες προτάσεις ως σωστές (**Σ**) ή λανθασμένες (**Λ**).

**1).Σε 5** mol Η2Ο περιέχονται 10 mol ατόμων υδρογόνου.

 2**)** Σε 4 mol K2CO3 περιέχονται συνολικά 12 άτομα οξυγόνου

3). 1 mol γλυκόζης (C6H12O6) περιέχει 12∙*Ν*Α άτομα υδρογόνου.

**4). 1** mol Η2Ο περιέχει 2NA άτομα υδρογόνου.

5). α) «3L αερίου Ο2 περιέχουν περισσότερα μόρια από 3L αέριας ΝΗ3 σε ίδιες συνθήκες πίεσης και θερμοκρασίας.

β) «1mol μορίων Η2Ο αποτελείται συνολικά από 3ΝΑ άτομα.»

**6).α)** Ένα λίτρο αερίου CΟ2 περιέχει περισσότερα μόρια από ένα λίτρο αέριας ΝΗ3 σε ίδιες συνθήκες πίεσης και θερμοκρασίας.

 **Β)** 2 mol μορίων H2S αποτελούνται συνολικά από:

 **α)** 2 μόρια **β)** 2*ΝΑ* άτομα **γ)** 2*ΝΑ* μόρια.

2. Πόση μάζα ΝΗ3 περιέχουν ίδιο αριθμό ατόμων Η με αυτόν που υπάρχει σε 44,8 L C2H6 μετρημένα σε stp συνθήκες;

 (Ν=14, Η=1)

3. Α).Πόσα g Η2Ο περιέχουν 80g O;

 Β). Πόσα g C2H6  περιέχουν 12ΝΑ άτομα Η;

 (C=12, H=1)

4. Πόσα L CH4  μετρημένα σε stp συνθήκες περιέχουν 12g H ;

5. Πόσα g C6H12O6 έχουν 12 ΝΑ άτομα άνθρακα;

 (C=12, H=1 , 0=16)

6. Πόσα λίτρα SO3 μετρημένα σε stp συνθήκες περιέχουν ίδιο αριθμό ατόμων Ο με αυτόν που περιέχεται σε 132 g CΟ2;