ΧΗΜΕΙΑ Α ΛΥΚΕΙΟΥ

ΑΣΚΗΣΕΙΣ ΣΤΗΝ ΕΝΝΟΙΑ ΤΟΥ mol

1.Να υπολογίσετε πόσο ζυγίζουν τα:

α)4 mol H2O

β) 0,5 mol H2SO4

γ)0,3 mol Na

Δίνονται οι Αr : H=1,O=16,S=32,Na=23

2. Να υπολογίσετε πόσα mol είναι τα :

α)102g NH3

β)8,2 g Ca(NO3)2

γ)40 g Br2

Δίνονται οι Αr : H=1,O=16,Ν=14,Ca=40,Br=80

3. Να υπολογίσετε τι όγκο καταλαμβάνουν σε πρότυπες συνθήκες (stp) τα:

α)0,3 mol CO2

β) 8,5 g H2S

γ)5 mol N2

δ)9,8 g H2SO4

Δίνονται οι Αr : H=1,O=16,Ν=14, S=32,C=12

4. Να υπολογίσετε πόσα μόρια περιέχονται σε:

α)5 mol SO2

β) 11 g CO2

γ)11,2 L O2

δ)0,3 mol H3PO4

ε)44,8 L SO2

Δίνονται οι Αr : H=1,O=16,P=31, S=32,C=12

5.Να υπολογίσετε πόσο ζυγίζουν τα:

α)4,48 L SO2 μετρημένα σε stp

β)1,5∙1023 μόρια Br2

γ)56 L ΝΗ3 μετρημένα σε stp

δ)3∙1023 μόρια ΗCl

Δίνονται οι Αr : H=1,O=16, Cl=35,5 , S=32, , Ν=14, Br=80