ΑΣΚΗΣΕΙΣ ΓΙΑ ΛΥΣΗ

1)

Διαθέτουμε υδατικό διάλυμα Δ1 με

περιεκτικότητα 19,6 % w/v σε H3PO4.

Να υπολογίσετε τη συγκέντρωση του διαλύματος Δ1.

Δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες των στοιχείων : *A*r (Η)=1, *A*r (P)=31, *A*r (O)=16

2)

Σε 200 mL νερό προσθέτουμε 4,48 L αέριο CO2 , μετρημενα σε STP, και προκύπτει διάλυμα όγκου 200 mL. Να βρείτε:

α) Τη συκέντρωση (C) και β) την κατ’ όγκο περιεκτικότητα % w/v.

Δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες των στοιχείων : *A*r (C)=12, *A*r (O)=16