

GUÍA CIENCIAS NATURALES 1^{ER} NIVEL EDUCACION DE ADULTOS

Nombre del alumno(a).....Fecha: 25 de Marzo.

Puntaje ideal: 60 puntos.
Puntaje obtenido:.....puntos. NOTA:

UNIDAD: DISOLUCIONES Y REACCIONES QUÍMICAS

OBJETIVO: Comprender como determinar de las masas atómicas y molares y su relación con el mol, ejemplifica por medio de cálculos simples.

INSTRUCCIONES: En la última clase calcularon masas moleculares de diferentes compuestos a partir de sus masas atómicas y en clases anteriores conocieron los diferentes símbolos químicos. Las masa atómicas de cada elemento están dadas en la guía y ustedes trabajaran con los datos entregados.

I.- Escribir el nombre de los siguientes elementos químicos: (1p)

ELEMENTO	NOMBRE	ELEMENTO	NOMBRE	ELEMENTO	NOMBRE
Ca		Au		O	
Pb		C		Cr	
Li		Na		Pt	
Mn		V		H	

II.- Escribir el símbolo de los siguientes elementos químicos: (1p)

ELEMENTO	SÍMBOLO	ELEMENTO	SÍMBOLO	ELEMENTO	SÍMBOLO
Arsénico		Boro		Estaño	
Talio		Cobalto		Flúor	
Azufre		Bromo		Helio	
Ytrio		Zinc		Iodo	

III.- Calcular la masa molecular de los siguientes compuestos:(3p)

COMPUESTO	MASA MOLEC	COMPUESTO	MASA MOLEC	COMPUESTO	MASA MOLEC
Ag N O ₃		Fe ₂ S ₃		H ₂ C O ₃	
Pb O ₂		Al (O H) ₃		Ca Cl ₂	
Al ₂ O ₃		Cu S O ₄		H ₂ S O ₄	
Mg H ₂		Ca ₃ (P O ₄) ₂		Fe (O H) ₃	

Datos: Las masas atómicas son:
Ag= 108 μ Al=27 μ Fe= 56 μ Ca= 40 μ Cl= 35 μ
N= 14 μ Mg= 24 μ S= 32 μ P=31 μ Pb= 207μ
O= 16 μ H= 1 μ Cu= 63 μ C= 12 μ