

به نام خدا		
اداره کل آموزش و پرورش		
نمونه سؤال شیمی دهم		
«محاسبه جرم مولی»		
نام و نام خانوادگی:	تاریخ امتحان:	ردیف
سؤالات	بارم	
با توجه به جرم مولی اتم‌های داده شده، جرم مولی ذرات زیر را بدست آورید. (H = ۱, Li = ۷, Be = ۹, B = ۱۱, C = ۱۲, N = ۱۴, O = ۱۶, F = ۱۹ : g.mol <sup>-1</sup> ) (Na = ۲۳, Mg = ۲۴, Al = ۲۷, Si = ۲۸, P = ۳۱, Fe = ۵۶ : g.mol <sup>-1</sup> ) (S = ۳۲, Cl = ۳۵ / ۵, K = ۳۹, Ca = ۴۰, Br = ۸۰ : g.mol <sup>-1</sup> )		۱
H <sub>۲</sub> O =	CO <sub>۲</sub> =	
CH <sub>۴</sub> =	NaCl =	
Al <sub>۲</sub> O <sub>۳</sub> =	CaO =	
CO =	CH <sub>۳</sub> OH =	
Cl <sub>۲</sub> =	N <sub>۲</sub> =	
O <sub>۲</sub> =	O <sub>۳</sub> =	
HCl =	CaF <sub>۲</sub> =	
C <sub>۲</sub> H <sub>۸</sub> =	SO <sub>۲</sub> =	
C <sub>۲</sub> H <sub>۵</sub> OH =	C <sub>۳</sub> H <sub>۵</sub> N <sub>۳</sub> O <sub>۹</sub> =	
SO <sub>۳</sub> =	NO <sub>۲</sub> =	
N <sub>۲</sub> O <sub>۳</sub> =	CS <sub>۲</sub> =	
CCl <sub>۴</sub> =	PCl <sub>۳</sub> =	
NF <sub>۳</sub> =	Fe <sub>۲</sub> O <sub>۳</sub> =	
SiBr <sub>۴</sub> =	HCN =	

$\text{NH}_4\text{NO}_3 =$	$\text{K}_2\text{SO}_4 =$	
$(\text{NH}_4)_2\text{S} =$	$\text{H}_2\text{SO}_4 =$	
$\text{HClO}_4 =$	$\text{NH}_3 =$	
$\text{H}_2\text{O}_2 =$	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 =$	
$\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_2 =$	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 =$	
$\text{CCl}_4\text{H}_2 =$	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 =$	
$\text{NaCN} =$	$\text{Mg}(\text{CN})_2 =$	
$\text{CH}_3\text{COOH} =$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH} =$	
$(\text{CH}_3)_2\text{NH} =$	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NCH}_3 =$	
$\text{FeF}_3 =$	$\text{Fe}_3\text{P}_2 =$	

موفق و پیروز باشید. امید نجفی پور