

www.cinematma.weebly.com chemia: Stechiometria	Masa cząsteczkowa. Masa molowa. Objętość molowa gazów.	GRUPA	IMIĘ I NAZWISKO
1. Oblicz, masę cząsteczkową i masę molową kwasu fosforowego(V):			Mol cząsteczkowa – suma mas atomowych wszystkich atomów wyrażona w unitach [<i>u</i>] Film:
2. Oblicz masę cząsteczkową i masę molową siarczanu(VI) sodu			Masa molowa – masa jednego mola substancji wyrażona w gramach. Jednostka – $\left[\frac{g}{mol}\right]$ Film:
3. Oblicz masę cząsteczkową i masę molową chlorku kobaltu(II)-woda(1/6)			Film:
4. Oblicz, ile moli tlenku węgla stanowi 50g tego gazu.			Film:
5. Oblicz masę 2,5 mola amoniaku.			Film:

www.cinematma.weebly.com chemia: Stechiometria	Masa cząsteczkowa. Masa molowa. Objętość molowa gazów.	GRUPA	IMIĘ I NAZWISKO
6. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmują 4 mole azotu.			Objętość molowa gazu – objętość, jaką zajmuje 1 mol związku chemicznego w stanie gazowym w określonych warunkach ciśnienia i temperatury Film:
7. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmie 22g tlenku węgla(IV).			W warunkach normalnych 1 mol gazu zajmuje zawsze objętość 22,4 dm³ i zawiera 6,02 · 10²³ atomów lub cząsteczek Film:
8. Oblicz masę cząsteczkową i masę molową siarczanu(VI) wapnia-woda(2/1)			Warunki normalne: $T = 0^{\circ}C = 273 K$ $p = 1013 hPa$ Film:
9. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmie $3,01 \cdot 10^{23}$ cząsteczek tlenu.			Warunki standardowe: $T = 25^{\circ}C = 298 K$ $p = 1000 hPa$ Film:
10. Oblicz, jaką objętość w warunkach normalnych zajmie $6,02 \cdot 10^{25}$ cząsteczek tlenku siarki(VI).			Film: