






Stechiometria B	Mol i liczba Avogadra	GRUPA	IMIĘ I NAZWISKO
1. Oblicz, ile cząsteczek stanowi:  10 moli wodoru <span style="margin-left: 200px;">0,2 mola węgla wapnia</span> <span style="margin-left: 200px;">1 mol tlenku żelaza(II)</span>			<b>Mol</b> – jednostka liczności materii.  Film: 
2. Oblicz ile moli stanowi:  $3,01 \cdot 10^{23}$ cząsteczek chlorku sodu chlorkowych <span style="margin-left: 200px;"><math>1,806 \cdot 10^{27}</math> atomów miedzi</span> <span style="margin-left: 200px;"><math>2,408 \cdot 10^{20}</math> jonów</span>			<b>Liczba Avogadra</b> – liczba $6,02 \cdot 10^{23}$ atomów, cząsteczek lub jonów znajdujących się w 1 molu substancji.  Film: 
3. Ile unitów zawiera 1g substancji?			<b>Unit</b> – jednostka masy atomowej.  $1u = 1,667 \cdot 10^{-24}g$  Film: 
4. Oblicz, ile atomów znajduje się w 14g krzemu.			Film:  
5. Oblicz, ile waży $3,01 \cdot 10^{24}$ cząsteczek amoniaku ( $NH_3$ ).			Film:  

Stechiometria A	Mol i liczba Avogadra	GRUPA	IMIĘ I NAZWISKO
1. Oblicz, ile cząsteczek stanowi:  5 moli azotu siarkowego(VI)	0,4 mola amoniaku	1 mol kwasu	<p><b>Mol</b> – jednostka liczności materii.</p> <p>Film:</p> 
2. Oblicz ile moli stanowi:  $1,204 \cdot 10^{23}$ cząsteczek chlorku sodu	$6,02 \cdot 10^{25}$ atomów miedzi	$2,408 \cdot 10^{22}$ jonów magnezu	<p><b>Liczba Avogadra</b> – liczba <math>6,02 \cdot 10^{23}</math> atomów, cząsteczek lub jonów znajdujących się w 1 molu substancji.</p> <p>Film:</p> 
3. Ile unitów zawiera 10g substancji?			<p><b>Unit</b> – jednostka masy atomowej.</p> <p><math>1u = 1,667 \cdot 10^{-24}g</math></p> <p>Film:</p> 
4. Oblicz, ile atomów znajduje się w 4g tlenu.			<p>Film:</p>  <p>W postaci dwuatomowych cząsteczek występują: <math>H_2, N_2, O_2, F_2, Cl_2, Br_2, I_2</math></p>
5. Oblicz, ile waży $1,204 \cdot 10^{23}$ cząsteczek amoniaku ( $N_2$ ).			<p>Film:</p> 