

Dobrý den děti,

minulou výuku jsme věnovali výpočtům molární koncentrace roztoku. Budeme v tom i nadále pokračovat. Prosím tedy o přepis a výpočty následujících případů.  
S pozdravem PJ ☺

1. V 5 litrech NaOH bylo rozpuštěno 10 molů NaOH. Jaká je látková koncentrace tohoto roztoku?
2. Jaká je koncentrace 250 ml roztoku kyseliny sírové, která obsahuje 25 molů?
3. Kolik molů představuje roztok soli s objemem 8 litrů a koncentrací 0,5 mol/dm<sup>3</sup>?
4. Urči v mililitrech, jaký objem zaujímají 2 moly o koncentraci 4 mol/dm<sup>3</sup>.
5. Urči v cm<sup>3</sup> objem roztoku kyseliny dusité (HNO<sub>2</sub>) o látkové koncentraci 0,26 mol/dm<sup>3</sup> a látkovém množství 0,026 mol.
6. Kolik molů představuje 22,4 dm<sup>3</sup> o koncentraci 0,1 mol/dm<sup>3</sup>?
7. Kolik molů má roztok hydroxidu hlinitého o koncentraci 0,06 mol/l a objemu 70 ml?
8. Urči objem v mililitrech a litrech. Kyselina sírová má koncentraci 2 mol/dm<sup>3</sup> a látkové množství činí 3 moly.

Výsledky:

1. Látková koncentrace roztoku je 2 mol/dm<sup>3</sup>.
2. Koncentrace 250 ml roztoku kyseliny sírové je 100 mol/dm<sup>3</sup>.
3. Roztok soli představuje 4 moly.
4. 2 moly o koncentraci 4 mol/dm<sup>3</sup> zaujímají objem 500ml.
5.  $V = 100 \text{ cm}^3$
6.  $n = 2,24 \text{ mol}$
7.  $n = 0,0042 \text{ mol}$
8.  $V = 1,5 \text{ l} = 1500 \text{ ml}$