

Jméno a příjmení: **Třída: IX.**

Předmět: Chemie

1. Doplňte text.

Molární hmotnost udává, látky.

Značíme ji písmenem a její jednotkou je

Vypočítáme ji podle vztahu:

2. Doplňte do tabulky chemické značky prvků a jejich hodnoty molární hmotnosti (použijte PSP).

NÁZEV PRVKU	Arzen	Chlor	Kyslík	Sodík	Uhlík	Vodík
CHEMICKÁ ZNAČKA						
MOLÁRNÍ HMOTNOST						

3. Určete molární hmotnosti těchto látek (*i* výpočet):

M (NaOH) =

M (HCl) =

M (HNO₃) =

M (NaHCO₃) =

M (C₆H₁₂O₆) =

M (H₂) =

4. Doplňte následující text:

Látková (molární) koncentrace vyjadřuje

Značí se písmenem a její jednotkou je

Vypočítá se podle vztahu:

5. Určete prvek, jehož látkové množství 0,25 molu má hmotnost 8 g (*zadání, výpočet, odpověď*).

6. Tvým úkolem je připravit 250 ml roztoku kyseliny chlorovodíkové o látkové koncentraci $c = 0,1 \text{ mol/dm}^3$. Kolik molů HCl potřebujeme na přípravu takového roztoku? (*zadání, výpočet, odpověď*).