



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Přírodní vědy aktivně a interaktivně

Elektronický materiál byl vytvořen v rámci projektu OP VK CZ.1.07/1.1.24/01.0040

Zvyšování kvality vzdělávání v Moravskoslezském kraji
Střední průmyslová škola stavební, Havířov, příspěvková organizace

Název EM	Molární veličiny
Název sady EM	FIL_FYZ_06
Vzdělávací obor	Fyzika
Vzdělávací oblast	Člověk a příroda, Informační a komunikační technologie
Autor	Mgr. Olga Filipová
Ročník	2. ročník lycea
Anotace	Rozlišení a pochopení pojmů relativní, skutečná a molární hmotnost, látkové množství, počet částic, molární objem

Molární veličiny

1	Antimon
2	Bor
3	Brom
4	Cín
5	Draslík
6	Dusík
7	Fluor
8	Fosfor
9	Hliník
10	Hořčík
11	Chlor
12	Chrom
13	Jod
14	Křemík
15	Kyslík
16	Mangan
17	Měď
18	Nikl
19	Olovo
20	Síra
21	Sodík
22	Stříbro
23	Tantal
24	Telur
25	Uhlík
26	Uran
27	Vápník
28	Wolfraam
29	Zinek
30	železo

Podle pořadového čísla v třídní knize je vám přidělen prvek z tabulky vlevo

1. Napište značku přiděleného prvku a vzorec libovolné sloučeniny s tímto prvkem včetně názvu

2. U prvku pojmenujte a určete A_r a m_a

3. U prvku pojmenujte a určete M_r a m_m

4. Určete a pojmenujte n a N pro 1 mg daného prvku

5. Určete a pojmenujte n a N pro 1 mg dané sloučeniny

6. Pojmenujte a určete M_m přiděleného prvku

7. Pojmenujte a určete M_m vybrané sloučeniny

8. Pojmenujte a určete V_m přiděleného prvku

9. Pojmenujte a určete V_m vybrané sloučeniny