**d -prvky (VIII. B , VII.B) Jméno:**

**1)Doplňte:**

Do VII.B patří následující prvky \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Jako lehké platinové kovy označujeme \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Jako těžké platinové kovy označujeme \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**2) Vysvětlete pojmy:**

a) burel b) hypermangan

c) ferromangan d) oxidační činidlo

e) manganometrie f) ušlechtilé kovy

g)etalon h) katalyzátor

**3) Napište vlastnosti platinových kovů a jejich využití:**

**4) Napište elektronovou konfiguraci manganu a typická oxidační čísla:**

**5) Jakou barvu mají sloučeniny manganu?**

**6) KMnO4 – použití:**

**7) Doplňte:**

1) MnO+ C →

2) MnO2 + 4HCl→

3) (termický rozklad) KMnO4 →

4) 3Mn3O4 + 8Al→

5) (katalyzátor MnO2) H2O2→