**Průběh chemických reakcí**

**1. U kterého prvku dochází k redukci:**

a) 𝐶𝑙𝑉  →   𝐶𝑙0 b) 𝑆𝐼𝑉   →    𝑆𝑉𝐼 c) 𝑍𝑛0  →  𝑍𝑛𝐼𝐼 d) 𝐶𝑟𝐼𝐼𝐼  →  𝐶𝑟𝑉𝐼

**2. Které dva výroky o rychlosti chemických reakcí jsou PRAVDIVÉ:**

1. Zvýšení teploty urychlí průběh chemické reakce.
2. Teplota prostředí nemá vliv na rychlost chemické reakce.
3. Při vyšší koncentraci látek je reakce rychlejší.
4. Správný katalyzátor vždy výrazně snižuje rychlost chemické reakce.

**3. Která z těchto reakcí je redoxní:**

a) 𝑆    +   𝑂2    →    𝑆𝑂2 b) 𝑁𝑎𝑂𝐻    +   𝐻𝐶𝑙     →    𝐻2𝑂    +   𝑁𝑎𝐶𝑙

c) 𝑁𝑎𝐵𝑟    +   𝐻𝐶𝑙     →    𝑁𝑎𝐶𝑙    +   𝐻𝐵𝑟

**4. U kterého prvku dochází k oxidaci:**

a) 𝑆𝐼𝑉 →    𝑆0 b) 𝑍𝑛0  →  𝑍𝑛𝐼𝐼 c) 𝐶𝑟𝑉𝐼  →  𝐶𝑟𝐼𝐼𝐼  d) 𝐶𝑙𝐼  →  𝐶𝑙0

**5. Které dva výroky o redoxních reakcích jsou pravdivé:**

a) Při redukci se zvyšuje oxidační číslo prvku. b) Mezi redoxní reakce patří koroze kovů.

c) Při oxidaci se snižuje oxidační číslo prvku. d) Mezi redoxní reakce patří hoření.

**6. V tomto výroku je něco špatně:** " Atom při oxidaci zvyšuje oxidační číslo a přijímá elektrony." Napište ho celý správně, možností je víc, stačí jedna.