

# PREZENTACE JAKO NEDÍLNÁ SOUČÁST VĚDECKÉ PRÁCE

aneb

## JAK PREZENTOVAT ODBORNÉ VÝSLEDKY

Abyste si mohli udělat představu o tom, čeho se seminář bude týkat, zahrajme si společně tuto hru:

Níže jsou uvedeny ukázky, v kterých je řada chyb (záměrně je chyb více, než bývá ve skutečnosti, naštěstí). Zkuste je vyhledat a označit si je. Nesledujte pouze zapsaná písmena a znaky, ale i jejich řez (kurziva/stojaté) a vhodné umístění mezer a interpunkčních znamének. Je-li např. chybné znaménko a navíc kolem něj nejsou potřebné mezery, je to počítáno jako chyby tři. Máte na to deset minut.

- a) Tato theorie vyžaduje delší diskuzi .
- b) Látku vzniklou popsanou syntézou, jsme podrobili elementární analýse.
- c) Pro rychlost platí vztah  $ds/dt=v$ , kde  $s$  je dráha a  $t$  je čas.
- d) Z rovnice (3.1) plyne, že  $a-b = 4.15$  a  $c*d = 53546,2$ .
- e) Etanol a kyselina octová patří k odlišným chemickým skupinám látek, první je alkohol s teplotou varu  $78,3^{\circ}\text{C}$  (při normálním tlaku  $101,3\text{ kPa}$ , tj.  $1\text{ atm} = 1,013\text{ barr}$ ), octová (etanová) kyselina je karboxylová kyselina s teplotou varu  $117,9^{\circ}\text{C}$  ( $391,0^{\circ}\text{K}$ ).
- f) Hodnota Avogdrova čísla je  $N_A = 6,022141 \cdot 10^{23}$ .
- g) Krakováním lze z nafty získat až 65% benzínu.
- h) Chlór má molekulární hmotnost 70,90 dynamickou viskozitu  $13\text{ }\mu\text{Pa sec}$  při  $25^{\circ}\text{C}$ .
- i) Z počítačových prezentací připravte materiál který si účastníci mohou vytisknout a dělat si do něj poznámky

Své zásahy spočítejte a výsledek vepište do rámečku:



ŘEŠENÍ BUDE NA WEBOVÝCH STRÁNKÁCH CZEMP ZVEŘEJNĚNO 29. 9. 2017

[www.czemp.cz](http://www.czemp.cz)