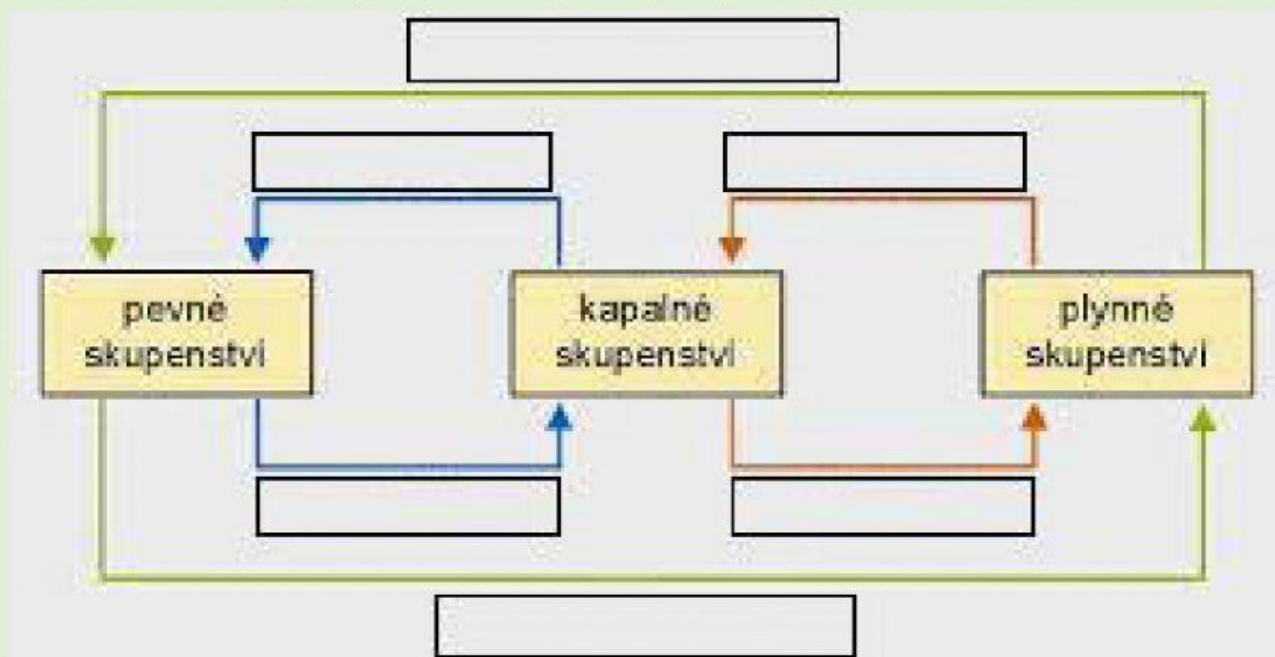


Změny skupenství – prověrka

1. Přetáhni názvy skupenství do správných políček:



tání

tuhnutí

vypařování

kapalnění

sublimace

desublimace

2. Vyber odpověď z nabízených možností:

K vypařování kapaliny dochází	
Vypařování nezávisí na:	
Jaký je rozdíl mezi varem a vypařováním?	
Jaké palivo použiješ pro zážehový motor?	
Jak se nazývají látky, které se snadno vypařují?	
Teplota varu vody je za vyššího tlaku	
Při které skupenské přeměně dodáváme teplo?	
Při změně skupenství se teploty látky:	

3. Podle obrázku rozhodni, ve kterém případě uschne prádlo rychleji:

bezvětrí  a	 b	 c	 d

4. Kolik tepla musíme dodat 0,25 kg rtuti, aby při teplotě varu změnila své skupenství z kapalného na plynné?

Do odpovědi vyber z nabízených možností:

Rtuti musíme dodat tepla.

5. Vyhledej v tabulkách danou látku a podle teploty tání a teploty varu rozhodni, v jakém skupenství se látka nachází.

látká	teplota látky	skupenství látky
lithium	890 °C	
helium	-200 °C	
křemík	1 700 °C	
hořčík	450 °C	
stříbro	880 °C	

